(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2004年7月1日(01.07.2004)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 2004/054989 A1

(51) 国際特許分類7:

C07D 251/10, A61K

31/53, A61P 17/00, 31/04

PCT/JP2003/016131

(21) 国際出願番号: (22) 国際出願日:

2003年12月16日(16.12.2003)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願 2002-365927

2002年12月17日(17.12.2002) Љ

特願 2003-363820

ЛР 2003年10月23日(23.10.2003)

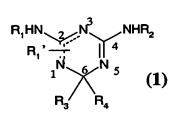
- (71) 出願人(米国を除く全ての指定国について): 浜理薬品 工業株式会社 (HAMARI CHEMICALS, LTD.) [JP/JP]; 〒533-0024 大阪府 大阪市 東淀川区柴島 1 丁目 4 番 29号 Osaka (JP).
- (72) 発明者; および
- (75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 前田 四 郎 (MAEDA,Shiro) [JP/JP]; 〒617-0857 京都府 長

岡京市 高台西6番10 Kyoto (JP). 喜多登志子 (KITA, Toshiko) [JP/JP]; 〒 569-0082 大阪府 高槻 市 明野町 10-12 Osaka (JP). 目黒 寛司 (ME-GURO,Kan,ji) [JP/JP]; 〒662-0825 兵庫県 西宮市 門戸 在2番21号 Hyogo (JP).

- (74) 代理人: 岩谷 龍 (IWATANI, Ryo); 〒530-0003 大阪府 大阪市 北区堂島2丁目1番27号 桜橋千代田ビル 5 階 Osaka (JP).
- (81) 指定国(国内): AE, AG, AL, AM, AU, AZ, BA, BB, BR, BW, BY, BZ, CA, CN, CO, CR, CU, DM, DZ, EC, EG, GD, GE, HR, ID, IL, IN, IS, JP, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LT, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MX, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, RU, SC, SG, SY, TJ, TM, TN, TT, UA, US, UZ, VC, VN, YU, ZA.
- (84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア特 許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッ パ特許 (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

[続葉有]

- (54) Title: NOVEL 2,4-DIAMINO-1,3,5-TRIAZINE DERIVATIVE
- (54) 発明の名称: 新規 2、 4-ジアミノ-1、 3、 5-トリアジン誘導体



(57) Abstract: An antibacterial characterized by containing as an active ingredient either a compound represented by the general formula (1) or a pharmacologically acceptable salt thereof.

(57) 要約:

下記一般式(1)

で示される化合物またはその薬理学的に許容され得る塩を有効成分として含有 することを特徴とする抗菌剤。



規則4.17に規定する申立て:

- AE, AG, AL, AM, AU, AZ, BA, BB, BR, BW, BY, BZ, CA, CN, CO, CR, CU, DM, DZ, EC, EG, GD, GE, HR, ID, IL, IN, IS, JP, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LT, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MX, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, RU, SC, SG, SY, TJ, TM, TN, TT, UA, UZ, VC, VN, YU, ZA, ARIPO 特許 (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA,
- *GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG)*の指定のための 出願し及び特許を与えられる出願人の資格に関する 申立て (規則*4.17(ii)*)
- USのみのための発明者である旨の申立て (規則 4.17(iv))

添付公開書類:

一 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

明 細 書

新規2, 4-ジアミノ-1, 3, 5-トリアジン誘導体

5 技術分野

本発明は新規抗菌剤および新規2,4-ジアミノ-1,3,5-トリアジン 誘導体に関する。

背景技術

- 10 種々の殺菌・消毒剤、抗生物質、合成抗菌剤などの開発により多くの感染症が克服され、人類の平均寿命の大幅な延長が達成された。しかし、一方ではこれら薬剤に対する耐性菌が数多く出現するとともに、高齢者などにおいては免疫低下などの原因により、通常では感染力の弱い細菌によるいわゆる日和見感染症も増加しており、院内感染やその他施設での集団感染が増加するなど大きな社会問題になっている。特に近年、メチシリン耐性黄色ブドウ球菌(MRSA)やバンコマイシン耐性腸球菌(VRE)あるいは最近はバンコマイシン耐性MRSA、多剤耐性緑膿菌、肺炎球菌やセラチア菌などによる従来の薬剤では治療できない感染症が急増しており、これらの有効な予防や治療法の開発が切望されている。
- 20 5 0 数年前に抗マラリア剤Proguanilの活性代謝産物である4,6 ージアミノー1ー(pークロロフェニル)ー1,2ージヒドロー2,2ージメ チルーsートリアジン(Cycloguanil)が発見(Journal of Pharm acology 1947, Vol. 2, p. 161-168; British H. C. Carrington et. al., Natu re 1951, Vol. 168, p. 1080) されて以来、種々の特許出願あるいは研究報告が 25 なされている。

例えば、E. J. Modest et. al., Journal of the American Chemical Socie

ty 1952, Vol. 74, p. 855-856には、4, 6 - ジアミノー2, 2 - ジメチルーs ートリアジン誘導体等の抗ビタミン、抗マラリア活性が記載されている。E. J . Modest et. al., Journal of Organic Chemistry 1956, Vol. 21, p. 1-13, p .14-20には、4,6-ジアミノー1,2-ジヒドロー2,2-ジメチルー1-フェニルーsートリアジン等が抗ビタミン、抗マラリア、抗癌、抗コクシジウ 5 ム活性に関連して記載されている。また、米国特許第5,565,451号明 細書に1-(3-フェニルプロピル)-2,4-ジアミノ-6,6-ジメチル -1、6-ジヒドロ-1、3、5-トリアジン等を殺虫剤に用いることが記載 されている。欧州特許第0504290号明細書には、4,6-ジアミノー1 、2-ジヒドロ-1-フェニルーsートリアジン等がカリニ原虫の成長を阻害 10 する作用を有することが記載されている。国際公開第01/53276号パン フレットには、1-p-クロロフェニルー4,6-ジアミノー1,2-ジヒド ロー1,3,5-トリアジン等を駆虫剤(抗マラリア剤など)に用いることが 記載されている。しかし、前記公知文献には抗菌活性について何ら言及されて 15 いない。

米国特許第3,682,912号明細書には、抗マラリア作用の他にさらに 抗菌活性を持つ化合物として、4,6ージアミノー1,2ージヒドロー1,3 ,5ートリアジン誘導体が、米国特許第3,723,429号明細書には抗マ ラリア・抗菌活性化合物として4,6ージアミノー1,2ージヒドロー1,3 ,5ートリアジン誘導体が記載されているが、これら公知文献に記載の化合物 は、いずれも1,2ージヒドロー1,3,5ートリアジン環の1位に一〇一を 介在基とする置換基を有するから、本発明化合物とは別異の化合物であるのみ ならず、抗菌作用のデータも記載されていない。

米国特許第3,287,365号明細書には、その実施例5に除草作用を有25 する下記式(4)で示される化合物が記載されているが、その抗菌作用については何ら記載されていない。

10

米国特許第3,287,366号明細書では、その実施例3に除草作用を有する下記式(5)で示される化合物が記載されているが、その抗菌作用については何ら知られていない。

$$H_3C$$
 H_3C
 H_3C

Andre Rosowsky et. al., Antimicrobial Agents and Chemotherapy 1995, Vol. 39, p. 79-86にはデヒドロフォレート還元酵素阻害剤(駆虫剤(抗マラリア剤))として下記式(6)で示される化合物が記載されている。しかし、前記公知文献には同化合物の抗菌作用については何ら記載がない。

発明の開示

15 本発明の目的は、2,4-ジアミノ-1,3,5-トリアジン誘導体または その薬理学的に許容される塩を有効成分として含有する新規抗菌剤を提供する ことである。また、他の目的は、新規な2,4-ジアミノ-1,3,5-トリアジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を提供することである。

上記の目的を達成するため、本発明者らは新規なトリアジン誘導体を創製し、その生理活性を調べた結果、一般式(1)で示される2,4ージアミノー1 3,3-トリアジン誘導体またはその薬理学的に許容される塩がグラム陽性菌およびグラム陰性菌に対して幅広く、強い増殖抑制効果ならびに殺菌効果を持つことを見出し、本発明を完成するに至った。

すなわち、本発明は、

1) 下記一般式(1);

20

10 (式中、R₁は、(i)水素、(ii)置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(iii)置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iv)置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(v)置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(vi)置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表す。

 R_1 'は、(a) R_1 が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している(i) 置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(i i) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(i i) 置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(i v) 置換基を有してもよい炭素数 $1 \sim 16$ のアルキル基、または(v) 置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表し、(b) R_1 が水素以外のときは、ジヒドロトリアジン環の1位または3位の窒素原子に結合している水素を表す。

 R_2 は、水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim 16$ のアルキル基を表す。

 R_3 及び R_4 は、 R_3 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim 3$ のアルキル基であり、 R_4 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim 1$ 6のアル キル基であるか、又は R_3 と R_4 とが隣接する炭素原子と一緒になって、スピロシクロアルカンまたはアルキルスピロシクロアルカンを形成することを表す。

破線は二重結合の位置が1、2位または2、3位のいずれかであることを表す。)

で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの薬理学的に許容され 10 得る塩を有効成分として含有することを特徴とする抗菌剤、

- 2) R_2 及び R_4 のいずれか一方が、置換基を有してもよい炭素数 $7 \sim 16$ の アルキル基であることを特徴とする上記 1)に記載の抗菌剤、
- 3) 下記一般式(1a);

(式中、R₁は、(i)水素、(ii)置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(iii)置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iv)置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(v)置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(vi)置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表す。

20 R₁'は、(a) R₁が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している(i) 置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(i i) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(i i) 置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミ

ノアルキル基、 (i v) 置換基を有してもよい炭素数 $1\sim 16$ のアルキル基、または (v) 置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表し、 (b) R_1 が水素以外のときは、ジヒドロトリアジン環の 1 位または 3 位の窒素原子に結合している水素を表す。

5 R₂₁は、置換基を有してもよい炭素数7~16のアルキル基を表し、

 R_3 及び R_4 は、 R_3 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim 3$ のアルキル基であり、 R_4 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim 1$ 6 のアルキル基であるか、又は R_3 と R_4 とが隣接する炭素原子と一緒になって、スピロシクロアルカンまたはアルキルスピロシクロアルカンを形成することを表す。

10 破線は二重結合の位置が1、2位または2、3位のいずれかであることを表す。)

で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩、

- 4) R₁が、(i) 水素、(i i) 置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(i i i) 置換基を有してもよいナフチル基、(i v i) 置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(v) 置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(v i) 置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基であり、
- R₁、が、(a) R₁が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している(i) 置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(ii) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(ii) 置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、又は(iv) 置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基であることを特徴とする上記3)記載の化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩、
 - 5) R₁が、置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基

、又は置換基を有してもよい炭素数 $1\sim1$ 6のアルキル基であり、 R_3 が、置換基を有してもよい炭素数 $1\sim3$ のアルキル基であり、 R_4 が、置換基を有してもよい炭素数 $1\sim1$ 6のアルキル基であることを特徴とする上記 3)記載の化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩、

5 6) 下記一般式(1b);

$$R_{11}HN$$
 2 NH_{2} NH_{2} NH_{3} NH_{5} NH_{5} NH_{5} NH_{5} NH_{5} NH_{5} NH_{5} NH_{5} NH_{5} NH_{5}

10

15

20

(式中、R₁₁は、(i)水素、(i i)置換基を有してもよいフェニル基、(i i i) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(i v) 置換基を有してもよい複素環基もしくは複素環アルキル基、または(v) 置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表す。

 R_{11} 'は、(a) R_{11} が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している(i) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(i i) 置換基を有してもよい複素環基もしくは複素環アルキル基、(i i i) 置換基を有してもよい炭素数 $1\sim16$ のアルキル基、または(i v) 置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表し、

(b) R_{11} が水素以外のときは、ジヒドロトリアジン環の1位または3位の窒素原子に結合している水素を表す。

 R_3 及び R_4 は、 R_3 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim 3$ のアルキル基であり、 R_4 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim 1$ 6 のアルキル基であるか、又は R_3 と R_4 とが隣接する炭素原子と一緒になって、スピロシクロアルカンまたはアルキルスピロシクロアルカンを形成することを表す。

破線は二重結合の位置が1、2位または2、3位のいずれかであることを表す。

ただし、 R_{11} 、及び R_4 の少なくとも一方は、置換基を有してもよい炭素数 7~16のアルキル基である。)

で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩、

- 7) R₁₁が、置換基を有してもよいフェニル基であることを特徴とする上記
- 5 6) に記載の化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩、
 - 8) 下記一般式(1c);

$$H_2N$$
 $\downarrow 1$
 $\downarrow 1$
 $\downarrow 1$
 $\downarrow 1$
 $\downarrow 4$
 $\downarrow 1$
 $\downarrow 1$
 $\downarrow 1$
 $\downarrow 4$
 $\downarrow 1$
 $\downarrow 1$

(式中、nは13~15の整数を表す。)

で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩、

9) 下記一般式(1d);

15

10 (式中、R₁₂は、水素、または置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基を表す。

 R_{12} 、は、(a) R_{12} が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基を表し、(b) R_{12} が水素以外のときは、ジヒドロトリアジン環の1位または3位の窒素原子に結合している水素を表す。

 R_2 は、水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim16$ のアルキル基を表す。

 R_3 及び R_4 は、 R_3 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim 3$ のアルキル基であり、 R_4 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim 1$ 6 のアル

キル基であるか、又はR₃とR₄とが隣接する炭素原子と一緒になって、スピロシクロアルカンまたはアルキルスピロシクロアルカンを形成することを表す。

破線は二重結合の位置が1、2位または2、3位のいずれかであることを表す。)

- 5 で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩、
 - 10) 上記1)に記載の一般式(1)で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの薬理学的に許容され得る塩を有効成分として含有する殺菌・消毒剤、
- 11) 上記1) に記載の一般式(1) で示される化合物もしくはその互変異 10 性体またはそれらの薬理学的に許容され得る塩を有効成分として含有する化粧 品の防腐・保存剤、
 - 12) 細菌感染症の治療または予防を必要とする哺乳動物、鳥類または魚類に、上記1)に記載の一般式(1)で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの薬理学的に許容され得る塩の治療有効量を投与することを特徴とする細菌感染症の治療または予防方法、及び
 - 13) 細菌感染症の治療または予防のための薬剤の製造のための上記1)に 記載の一般式(1)で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの 薬理学的に許容され得る塩の使用、

に関する。

15

20 本発明の有効成分である化合物 (1) は強い抗菌作用および殺菌作用を有しているので、抗菌剤あるいは殺菌・消毒剤として極めて有用である。

発明を実施するための最良の形態

以下、式 (1) で示される本発明に用いられる化合物、及び式 (1 a)、(25 1 b) 並びに (1 d) で示される化合物について詳細に説明する。 式 (1) 中の各置換基について説明する。

10

15

置換基R₁は、(i) 水素、(i i) 置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(i i i) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(i v) 置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基、もしくは複素環アミノアルキル基、(v) 置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(v i) 置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基である。

ここで、「フェニルアルキル基」としては、直鎖状または分枝状の炭素数1~6のアルキル基がフェニル基に結合したものが挙げられ、例えば、ベンジル、1-フェニルエチル、2-フェニルエチル、1-フェニルプロピル、2-フェニルプロピルまたは3-フェニルプロピルが好適な例として挙げられる。

「ナフチル基」としては、1-ナフチルまたは2-ナフチルなどがあげられる。

「ナフチルアルキル基」としては、直鎖状または分枝状の炭素数1~6のアルキル基がナフチル基に結合したものが挙げられ、例えば、1ーナフチルメチル、2ーナフチルメチル、1ーナフチルエチルまたは2ーナフチルエチルなどが好適な例として挙げられる。

「複素環基」としては、窒素原子、酸素原子およびイオウ原子から選択される1~3個の原子を含有し、ベンゼン環が縮合してもよい3~6員の複素環基が挙げられ、例えば、2ーピリジル、3ーピリジルもしくは4ーピリジルなどのピリジル、ピラジニル、例えば2ーフリルなどのフリル、例えば2ーチアゾリルなどのチアゾリル、例えば1ーピペリジルなどのピペリジル、例えば1ーピペラジルなどのピペラジル、テトラヒドロフリル、2ーオキソテトラヒドロフリル、チエニル、ピロリル、ピロリジニル、オキサゾリル、イミダゾリル、イソオキサゾリル、イソチアゾリル、ピラゾリル、テトラヒドロピラニル、2ーオキソテトラヒドロピラニル、ピリミジニル、ピリダジニル、モルホリニル、1、3、5ートリアジニル、1,2、4ートリアジニル、例えば2ーキノリ

ル、3ーキノリル、4ーキノリル、5ーキノリルもしくは8ーキノリルなどの キノリル、または、例えば1ーイソキノリルメチル、3ーイソキノリルメチル 、4ーイソキノリルメチルもしくは5ーイソキノリルメチルなどのイソキノリ ルなどが挙げられる。

5 「複素環アルキル基」としては、直鎖状または分枝状の炭素数 1 ~ 6 のアルキル基が上記複素環基に結合したものが挙げられ、例えば、2 ーピリジルメチル、3 ーピリジルメチル、4 ーピリジルメチル、2 ーピリジルエチル、3 ーピリジルエチル、2 ーピリジルエチル、ピラジニルエチル、ピラジニルエチル、2 ーフリルメチル、2 ーフリルエチル、2 ーチアゾリルメチル、2 ーチアゾリルエチル、4 ーピペリジルメチル、2 ーキノリルメチル、3 ーキノリルメチル、1 ーイソキノリルメチル、3 ーイソキノリルメチル、4 ーイソキノリルメチルまたは5 ーイソキノリルメチルなどが好適な例として挙げられる。

「複素環アミノアルキル基」としては、直鎖状または分枝状の炭素数 1~1 2のアルキル基が複素環アミノ基に結合したものが挙げられ、例えば、4ーアミノージヒドロー1,3,5ートリアジンー2ーイルアミノ基、4ーアルキルアミノージヒドロー1,3,5ートリアジンー2ーイルアミノ基または4ーフェニルアルキルアミノージヒドロー1,3,5ートリアジンー2ーイルアミノ基などが好適な例として挙げられる。

20 「炭素数 1~16のアルキル基」としては、直鎖状もしくは分岐状のアルキル基が挙げられ、例えば、メチル、エチル、nープロピル、イソプロピル、nーブチル、イソブチル、secーブチル、tertーブチル、nーへキシル、nーペプチル、nーオクチル、tertーオクチル、nーノニル、nーデシル、nーウンデシル、nードデシル、nートリデシル、nーテトラデシル、nー25 ペンタデシル、nーペキサデシルなどが好適な例として挙げられる。

「環状アルキル基」としては、例えば炭素数3~6のシクロアルキル基が挙

げられ、例えば、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチルまたはシクロヘキシル等が挙げられる。

「環状アルキルーアルキル基」としては、直鎖状または分枝状の炭素数 1 ~ 6 のアルキル基が上記環状アルキル基に結合したものが挙げられ、例えば、シクロヘキシルメチル、1 ーシクロヘキシルエチルまたは 2 ーシクロヘキシルエチルなどが好適な例として挙げられる。

上記フェニル基もしくはフェニルアルキル基のベンゼン環、ナフチル基もし くはナフチルアルキル基のナフタレン環、複素環基もしくは複素環アルキル基 、複素環アミノアルキル基の複素環、炭素数1~16のアルキル基または環状 アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基の環状アルキルは、置換基を有 10 していてもよい。かかる置換基の例としては、ハロゲン原子、水酸基、ニトロ 基、シアノ基、C₁₋₆アルキル基、C₁₋₆ハロアルキル基、C₃₋₆シク ロアルキル基、C₆₋₁₀アリール基、C₆₋₁₀アリールオキシ基、C₁₋ $_6$ アルコキシ基、 C_{1-6} ハロアルコキシ基、 C_{3-6} シクロアルキルオキシ 基、C₁₋₇アルカノイル基、カルボキシル基、カルバモイル基、C₂₋₇ア 15 ルコキシカルボニル基、C₂₋₇ハロアルコキシカルボニル基、C₇₋₁₁ア リールオキシカルボニル基、C₄₋₇シクロアルキルオキシカルボニル基、ア ミノ基、 C_{1-6} アルキルアミノ基、 C_{1-6} ハロアルキルアミノ基、ジ C_{1} - 6 アルキルアミノ基、C₁₋₇ アルカノイルアミノ基、環状アミノ基、C₂ - 7 アルキルアミノカルボニル基、メルカプト基、スルホン酸基、スルホンア 20 ミド基、 C_{1-6} アルキルチオ基、 C_{1-6} ハロアルキルチオ基、 C_{1-6} ア ルキルスルホニル基、 C_{1-6} ハロアルキルスルホニル基、 C_{1-6} アルキル スルホニルオキシ基、C₁₋₆ ハロアルキルスルホニルオキシ基、C₁₋₆ ア ルキルスルホニルアミノ基、C₁₋₆ ハロアルキルスルホニルアミノ基などが あげられる。かかる置換基は化学的に許容される任意の位置に同一または異な 25 って1~6個、好ましくは1~3個程度置換していてもよい。

上記「ハロゲン原子」としては、例えば、フッ素原子、塩素原子、臭素原子 またはヨウ素原子等が挙げられる。

「 C_{1-6} アルキル基」としては、直鎖状もしくは分枝状であってよく、例えばメチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-ブチル、イソブチル、s e c - ブチル、t e r t - ブチル、n -ペンチル、s e c -ペンチル、r + インチル、r + インチル、r + カーヘキシルまたはイソヘキシル等が挙げられる

「 C_{1-6} ハロアルキル基」としては、例えば、クロロメチル、ブロモメチル、1-クロロエチルまたはトリフルオロメチル等が挙げられる。

10 「 C_{3-6} シクロアルキル基」としては、例えば、シクロプロピル、シクロブテル、シクロペンチル、シクロペキシル等が挙げられる。

「 C_{6-1} 。アリール基」としては、例えば、フェニル、ナフチル等が挙げられ、フェニルが好ましい。

「 C_{6-10} アリールオキシ基」としては、例えば、フェニルオキシ、ナフ 5 チルオキシ等が挙げられ、フェニルオキシが好ましい。

「 C_{1-6} アルコキシ基」としては、例えば、メトキシ、エトキシ、n-プ ロポキシ、イソプロポキシ、n-プトキシまたはイソブトキシ等が挙げられる

「 C_{1-6} ハロアルコキシ基」としては、例えば、トリフルオロメトキシ等 20 が挙げられる。

「 C_{3-6} シクロアルキルオキシ基」としては、例えば、シクロプロピロルオキシ、シクロブチルオキシ、シクロペンチルオキシ、シクロヘキシルオキシ等が挙げられる。

「C₁₋₇アルカノイル基」としては、例えば、ホルミル、アセチル、プロ 25 ピオニル、ブチリル、イソブチリル、ペンタノイルまたはヘキサノイル等が挙 げられる。

「 C_{2-7} アルコキシカルボニル基」としては、例えば炭素数 $1\sim 6$ 、好ましくは $1\sim 4$ の直鎖状および分枝状のアルキル基とカルボキシル基がエステル結合したものがあげられ、例えば、メトキシカルボニル、エトキシカルボニル、n-プロポキシカルボニル、1-プロポキシカルボニル、1-プロポキシカルボニル、1-プロポキシカルボニル、1-プロポキシカルボニル、1-プロポキシカルボニル、1-プロポキシカルボニルまたはイソブトキシカルボニル等が挙げられる。

「 C_{2-7} ハロアルコキシカルボニル基」としては、例えば、クロロメトキシカルボニル、ブロモメトキシカルボニルまたは(1-クロロ)エトキシカルボニル等が挙げられる。

「C₄₋₇シクロアルキルオキシカルボニル基」としては、例えば、シクロ 10 プロポキシカルボニル、シクロペンチルオキシカルボニル等が挙げられる。

「 C_{7-11} アリールオキシカルボニル基」としては、例えば、フェニルオキシカルボニルまたはナフタレンオキシカルボニル等が挙げられる。

「 C_{1-6} アルキルアミノ基」としては、例えば、メチルアミノ、エチルアミノ、n-プロピルアミノ、イソプロピルアミノ、sec-ブチルアミノまたはn-ペンチルアミノ等が挙げられる。

「 \mathcal{SC}_{1-6} アルキルアミノ基」としては、例えば、ジメチルアミノ、ジェチルアミノまたはメチルエチルアミノ等が挙げられる。

「 C_{1-6} ハロアルキルアミノ基」としては、例えば、トリフルオロメチルアミノ等が挙げられる。

 $[C_{1-7}]$ アルカノイルアミノ基」としては、上記 C_{1-7} アルカノイル基 にアミノ基が結合している置換基が挙げられる。

「環状アミノ基」としては、例えばモルホリノ基等が挙げられる。

「 C_{2-7} アルキルアミノカルボニル基」としては、上記 C_{1-6} アルキルアミノ基にカルボニル基が結合している置換基が挙げられる。

 C_{1-6} アルキルチオ基」としては、例えば、メチルチオ、エチルチオ、 $n-\mathcal{I}$ ロピルチオ、イソプロピルチオ、se $c-\mathcal{I}$ チルチオまたは $n-\mathcal{I}$ ンチ

ルチオ等が挙げられる。

「 C_{1-6} ハロアルキルチオ基」としては、例えば、トリフルオロメチルチオ等が挙げられる。

「 C_{1-6} アルキルスルホニル基」としては、例えば、メタンスルホニル、1 エタンスルホニル、1 ープロピルスルホニル、イソプロピルスルホニル、1 ーブチルスルホニル、イソプチルスルホニル、1 e r t ーブチルスルホニル、1 ーペンチルスルホニル、1 e これ、イソペンチルスルホニル、ネオペンチルスルホニル、1 ーヘキシルスルホニルまたはイソヘキシルスルホニル等が挙げられる。

10 「C₁₋₆ ハロアルキルスルホニル基」としては、例えば、クロロメチルス ルホニルまたはトリフルオロメチルスルホニル等が挙げられる。

「 C_{1-6} アルキルスルホニルアミノ基」または「 C_{1-6} ハロアルキルスルホニルアミノ基」としては、上記「 C_{1-6} ハロアルキルスルホニル基」または「 C_{1-6} ハロアルキルスルホニル基」にアミノ基が結合している置換基が挙げられる。

置換基R₁としては、(i) 水素、(i i) 置換基を有してもよいフェニル 基もしくはフェニルアルキル基、(iii) 炭素数 1~16のアルキル基、または (iv) 環状アルキルーアルキル基が好ましい。フェニルアルキル基としては、ベンジル基または2-フェニルエチル基がより好ましい。フェニル基もしくは フェニルアルキル基のベンゼン環の置換基としては、ハロゲン原子、より好ましくはフッ素原子もしくは塩素原子;水酸基; C₁₋₆ アルキル基、より好ましくはトリフルオロメチル基; C₁₋₆ アルコキシ基、より好ましくはメトキシ基; C₁₋₆ ハロアルキル基、より好ましくはトリフルオロメトキシ基などが挙げ られる。置換基R₁として、より好ましくは、フェニル基、ベンジル基、4ークロロフェニル基、2,4-ジフルオロフェニル基、2,3,4-トリフルオ

ロフェニル基、4-tープチルフェニル基、4ーメトキシフェニル基、2ーメトキシー4-tープチルフェニル基、4ートリフルオロメトキシフェニル基、4ーヒドロキシルベンジル基、3,4ージクロロベンジル基、2,3,4ートリクロロベンジル基、4ーメチルベンジル基、4ートリフルオロメチルベンジル基、4ーメトキシベンジル基、3,4ージメトキシベンジル基、2ー(4ーメトキシフェニル)ーエチル基、エチル基、イソプロピル基、nーヘキシル基、nーヘプチル基、nーオクチル基、nーテトラデシル基、シクロヘキシルメチル基などが挙げられる。

置換基R₁'は、(a) R₁が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に 10 置換している(i) 置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(ii) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iii) 置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基、もしくは複素環アミノアルキル基、(iv) 置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(v) 置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキル基、または(v) 置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキル基と表す。これらの置換基については、上記置換基R₁で述べたとおりである。

また、置換基 R_1 'は、(b) R_1 が水素以外のときは、ジヒドロトリアジン 環の1位または3位の窒素原子に結合している水素を表す。

置換基 R_2 および R_4 は、水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim160$ アルキル基を表す。ここで、炭素数 $1\sim160$ アルキル基としては、直鎖状または分枝状のいずれであってもよく、例えば、上述した R_1 で例示したものなどが挙げられる。 R_2 が水素のとき、 R_1 および R_4 の少なくとも一方は、置換基を有してもよい炭素数 $6\sim160$ アルキル基であることが好ましく、炭素数 $12\sim160$ アルキル基であることがより好ましく、炭素数 $13\sim150$ アルキル基であることが最も好ましい。本発明において、より好ましくは R_2 および R_4 のいずれか一方が炭素数 $6\sim16$ 、好ましくは炭素数 $7\sim160$ アルキ

ル基であり、他方が水素または炭素数 $1\sim 6$ のアルキル基である。より好ましくは、 R_2 および R_4 のいずれか一方が炭素数 $7\sim 1$ 3、より好ましくは $8\sim 1$ 2の直鎖状アルキル基であり、他方が水素またはメチル基である。

置換基 R_3 は、水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim3$ のアルキル基を表す。ここで、炭素数 $1\sim3$ のアルキル基としては、直鎖状または分枝状のいずれであってもよく、例えば、メチル、エチル、プロピルまたはイソプロピルが挙げられる。また、前記炭素数 $1\sim3$ のアルキル基は、シクロプロピル基のように環を形成していてもよい。

R₃、R₄については、R₃、R₄およびそれらが結合している炭素原子が一緒になって、スピロシクロアルカンまたはアルキルスピロシクロアルカンを形成することができる。この場合、R₂が置換基を有してもよい炭素数6~16、好ましくは炭素数7~16のアルキル基であることが好ましい。スピロシクロアルカンにおいては、環を構成する炭素数が3~16、好ましくは3~12、より好ましくは3~8、さらに好ましくは4~6である。また、「アルキルスピロシクロアルカン」としては、前記スピロシクロアルカンの化学的に許容される任意の位置に、炭素数1~6のアルキル基が置換可能な数の範囲内で結合している置換基が挙げられる。

置換基 R_2 、 R_3 および R_4 がアルキル基である場合、該アルキル基は置換基を有してもよい。アルキル基の置換基としては、ハロゲン原子、 C_{1-6} アル コキシ基、 C_{1-6} アルキルチオ基、 C_{1-6} ハロアルコキシ基、 C_{1-6} ハロアルカチオ基、水酸基、アミノ基、 C_{1-6} アルキルアミノ基、ジ C_{1-6} アルキルアミノ基、 C_{1-6} アルキルアミノ基、 C_{1-6} アルキルアミノ基、 C_{1-6} アルコキシカルボニル基、 C_{1-6} アルコキシカルボニル基、 C_{1-6} ハロアルコキシカルボニル基、カルバモイル基、メルカプト基またはシアノ基等が挙げられる。置換基の位置は化学的に許容される範囲で特に限定されず、また置換基数は置換可能な数の範囲内であればよく、好ましくは 1 から 6 である。

また、 R_3 と R_4 が同一でなく、かつ R_1 と R_2 が同一でないときは、ジヒドロトリアジン環の6位炭素における二種の光学異性体が存在するが、どちらの異性体も上記化合物の範囲に含まれる。

上記一般式(1)で示される化合物において、破線で示される二重結合は、 R_1 が水素で、かつジヒドロトリアジン環の1位に R_1 、が置換している場合は 2、3位に位置し、1位が無置換の場合は1、2位または2、3位に位置する 。しかし、一般式(1)で示される化合物には、この他にもいくつかの互変異 性体が存在し、環境により二重結合は移動しうる。本発明はこれら互変異性体 の全てを包含する。

10 以下、式(1a)中の各基について説明する。

式(1~a)中の置換基 R_1 及び R_1)は、上記式(1)で説明した通りである

本発明においては、上記置換基R₁が、(i) 水素、(i i) 置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(i i i) 置換基を有してもよいナフチル基、(i v) 置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(v) 置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(v i) 置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基であり、

R₁'が、(a) R₁が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換し 20 ている(i) 置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、 (i i) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(i i i) 置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミ ノアルキル基、又は(i v) 置換基を有してもよい炭素数1~16(より好ま しくは炭素数7~16)のアルキル基であるのが好ましい。

 R_{21} は、置換基を有してもよい炭素数 $7\sim16$ のアルキル基を表す。「炭素数 $7\sim16$ のアルキル基」としては、例えば、直鎖状もしくは分岐状の炭素数

15

7~16のアルキル基が挙げられ、例えばn-ヘプチル、n-オクチル、tert-オクチル、n-ノニル、n-デシル、n-ウンデシル、n-ドデシル、n-トリデシル、n-テトラデシル、n-ペンタデシル、n-ヘキサデシルなどが好適な例として挙げられる。炭素数7~16のアルキル基が有してもよい置換基は、上記式(1)で説明した置換基と同じであってよい。

式(1a)中の置換基 R_3 及び R_4 については、上記式(1)で説明した通りであるが、式(1b)においては、置換基 R_3 が置換基を有してもよい炭素数 $1\sim3$ のアルキル基であり、 R_4 が置換基を有してもよい炭素数 $1\sim1$ 6のアルキル基であるのが好ましい。

10 式(1a)中の破線についても上記式(1)で説明した通りである。
以下、式(1b)中の各基について説明する。

置換基R₁₁は、(i)水素、(ii)置換基を有してもよいフェニル基、(iii)置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iv)置換基を有してもよい複素環基もしくは複素環アルキル基、または(v)

置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表す。これらの基は、それぞれ上記R₁で説明した各基と同じであってよい。本発明においては、上記R₁₁が置換基を有してもよいフェニル基であるのが好ましい。

置換基R₁₁, は、(a) R₁₁が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位 に置換している(i) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(ii) 置換基を有してもよい複素環基もしくは複素環アルキル基、(iii) 置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(iv) 置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表す。これらの基は、それぞれ上記R₁, で説明した各基と同じであってよい 25 。

また、置換基 R_{11} は、(b) R_{11} が水素以外のときは、ジヒドロトリアジ

ン環の1位または3位の窒素原子に結合している水素を表す。

式 (1 b) 中の置換基 R_3 及び R_4 については、上記式 (1) で説明した通りである。

式(1b)中の破線についても上記式(1)で説明した通りである。

5 式 (1 b) において、 R_{11} 及び R_4 の少なくとも一方は、置換基を有してもよい炭素数 $7 \sim 16$ のアルキル基である。「置換基を有してもよい炭素数 $7 \sim 16$ のアルキル基」は、上記式(1 a)で説明した基と同じである。

以下、式(1 d)中の各基について説明する。

式 (1 d) 中の置換基 R_{12} は、水素、または置換基を有してもよい複素環基 10 、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基を表す。

式 (1 d) 中の置換基 R_{12} 'は、(a) R_{12} が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基を表し、(b) R_{12} が水素以外のときは、ジヒドロトリアジン環の1位または3位の窒素原子に結合している水素を表す。上記置換基 R_{12} 及び R_{12} 'における「置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基」は、上記式(1)で説明した通りである。

式 (1 d) 中の置換基 R_2 、 R_3 及び R_4 は、上記式 (1) で説明した通りである。式 (1 d) 中の破線についても上記式 (1) で説明した通りである。

20 以上述べてきた化合物 (1) は塩を形成していてもよい。そのような塩としては、ギ酸、酢酸、プロピオン酸、乳酸、酪酸、イソ酪酸、トリフルオロ酢酸、リンゴ酸、マレイン酸、マロン酸、フマール酸、コハク酸、コハク酸モノアミド、グルタミン酸、酒石酸、シュウ酸、クエン酸、グリコール酸、グルコン酸、アスコルビン酸、安息香酸、フタール酸、サルチル酸、アントラニル酸、

25 ベンゼンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸もしくはメタンスルホン酸など の有機酸との塩;塩酸、臭化水素酸、硫酸、リン酸、硝酸、炭酸、ホウ酸もし

10

15

くは炭酸などの無機酸との塩が挙げられる。上記酸付加塩は、例えば、(a) 上記化合物(1)と酸を直接混合するか、(b)それらの一方を溶媒あるいは 含水溶媒に溶解させて混合するか、あるいは(c)溶媒もしくは含水溶媒中に 上記化合物(1)と酸を投入して混合する等の通常の塩形成方法を採用して製 造される。

上記化合物(1)がカルボキシル基またはスルホン酸基などの酸性基を有する場合、上記化合物(1)はツビッターイオン塩となるが、該塩は、例えばナトリウム塩もしくはカリウム塩などのアルカリ金属塩、カルシウム塩もしくはマグネシウム塩などのアルカリ土類金属塩、アルミニウム塩またはアンモニウム塩などの無機塩基との塩;例えばトリメチルアミン、トリエチルアミン、ピリジン、ピコリン、エタノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノールアミン、ジシクロヘキシルアミンもしくはN, N'ージベンジルエチレンジアミンなどの有機塩基との塩などの塩基付加塩であってもよい。また、上記化合物(1)の塩は、例えばアルギニン、リジンもしくはオルニチンなどの塩基性アミノ酸との塩;例えばアスパラギン酸などの酸性アミノ酸との塩であってもよい。

上記化合物(1)の塩は、薬理学的に許容され得るものであることが好ましく、酸付加塩であることがより好ましく、酢酸塩、塩酸塩、臭化水素酸塩、メタンスルホン酸塩、マロン酸塩またはシュウ酸塩等がさらに好ましい。

20 また、上記化合物(1)が外用剤または殺菌・消毒剤として使用される場合は、上記化合物(1)は金属塩、例えばAg、MnまたはZnなどと安定な配位化合物を形成してもよい。

次に本発明の有効成分である化合物(1)の製造方法を説明する。化合物(1)またはその塩は例えば次のようにして製造することができる。

25 製造方法1

10

15

(式中、 R_2) は置換基を有してもよい炭素数 $1\sim16$ のアルキル基を示し、 R_{1a} は、上記 R_1 又は R_{11} を示し、他のすべての記号は上記と同意義である。

製造方法 1に、 R_2 が炭素数 $1 \sim 1$ 6のアルキル基(R_2 ')である一般式(1)で示される化合物の製造方法を示す。本法によれば、まず、化合物(7)を酸付加塩(例、塩酸、硫酸、p-hルエンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、メタンスルホン酸などの塩)に変換後、溶媒(例、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロパノール、ブタノール、ベンゼン、トルエン、キシレン、酢酸エチル、テトラヒドロフラン、アセトニトリル、N,Nージメチルホルムアミドなど)中、ナトリウムジシアナミド(化合物(8))と反応させてシアノグアニジン誘導体(化合物(9))を製造する。化合物(7)を酸付加塩に変換せず、当量の酸(例、塩酸、硫酸、p-hルエンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、メタンスルホン酸など)の存在下に化合物(8)と反応させることにより、同様に化合物(9)を製造することができる。化合物(8)の使用量は化合物(7)1モルに対して約 $1 \sim 2$ モル当量、好ましくは約 $1 \sim 1$

. 3モル当量、反応温度は通常約60℃~150℃、好ましくは約80℃~120℃である。生成する化合物(9)は用いた酸との塩の形で得られるが、必要により水酸化ナトリウムまたは水酸化カリウムなどを用いて中和することにより遊離塩基の形で採取することもできる。

5 つぎに、酸 (例、塩酸、硫酸、pートルエンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、メタンスルホン酸など)の存在下、溶媒 (例、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロパノール、ブタノール、ベンゼン、トルエン、キシレン、メシチレン、酢酸エチル、テトラヒドロフラン、アセトニトリル、N,Nージメチルホルムアミドなど)中、化合物 (9)にアルキルアミン (化合物 (10))を反応させてビグアナイド誘導体 (化合物 (11))を製造する。酸および化合物 (10)の使用量は化合物 (9)1モルに対して約1~2モル当量、好ましくは約1~1.3モル当量、反応温度は通常約60℃~170℃、好ましくは約110℃~150℃である。生成する化合物 (11)は用いた酸と塩の形で得られるが、必要により水酸化ナトリウムまたは水酸化カリウムなどを用いて中和することにより遊離塩基の形で採取することもできる。

つぎに、化合物(11)に化合物(12)を反応させて目的化合物である化合物(13)または(14)、(14)もしくは(14))を製造する。化合物(11)は酸付加塩あるいは遊離塩基の形で反応に用いることができる。化合物(12)としてはケトン、アルデヒドの他、これらの等価体、例えばアセタール類などが使用できる。本反応は化合物(12)を溶媒とするか、化合物(12)に他の溶媒(例、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロパノール、ブタノール、酢酸エチル、テトラヒドロフラン、アセトニトリル、N, Nージメチルホルムアミド及びこれらの混合溶媒など)を加えた混合液を溶媒とするか、または溶媒中で酸(例、塩酸、硫酸、pートルエンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、メタンスルホン酸など)もしくは塩基(例、ピペリジン、ピリジン、トリエチルアミン、水酸化ナトリウム、水酸化カリウムな

10

ど)の存在下で行なわれる。本反応はR₁。の種類や反応条件によって生成物が異なる。通常、酸の存在下では化合物(14)と化合物(13)の混合物が生成するが、R₁。がフェニル基などのときは化合物(13)が優先的に生成する。一方、塩基の存在下ではR₁。の種類に関係なく化合物(14)が優先的に生成することが多い。酸および塩基の使用量は化合物(11)1モルに対して約0.1~3モル当量、好ましくは約0.3~1.5モル当量である。化合物(12)を溶媒としないとき、化合物(12)の使用量は化合物(11)1モルに対して約1~12モル当量、好ましくは約1~2モル当量、反応温度は通常、常温~150℃程度、好ましくは約60℃~80℃である。酸の存在下では化合物(13)と化合物(14)は用いた酸の塩として得られるが、必要により水酸化ナトリウムまたは水酸化カリウムなどを用いて中和することにより遊離塩基の形で採取することができる。化合物(13)と化合物(14)の酸塩または遊離塩基はシリカゲルカラムクロマトグラフィーまたは再結晶などにより分離、精製することができる。

また、得られた化合物(13)あるいは化合物(13)と(14)の混合物は塩基(例、水酸化ナトリウム、水酸化カリウムなど)を含む水または含水溶媒(例、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロパノール、テトラヒドロフラン、アセトニトリルなど)中で加熱して、化合物(14)に転移することができる。反応温度は通常約50℃~100℃、好ましくは約80℃~100℃である。化合物(14)は、化合物(14)の互変異性体である。以上のようにして得られた化合物(13)、(14)、(14')もしくは(14'')の遊離塩基は酢酸エステル(例、酢酸エチルなど)で抽出すると、酢酸エステルの加水分解を伴って、酢酸塩に変換することができ、また、水、溶媒(例、エタノール、メタノール、アセトニトリル、アセトン、メチルエチルケトンなど)または含水溶媒中、前述した酸あるいは酸塩(例、塩化ナトリウム、臭化ナトリウム、酢酸ナトリウム、酢酸カリウム、硝酸ナトリウム、

硝酸カリウムなど)を用いて適宜の有機または無機の酸付加塩に導くことができ、これら酸付加塩は再結晶またはクロマトグラフィーにより精製することもできる。

製造方法2

10

5 (式中、すべての記号は上記と同意義である。)

製造方法 2に、 R_2 が水素である一般式(1)で示される化合物の製造方法を示す。本法によれば、まず、化合物(7)を酸付加塩(例、塩酸、硫酸、pートルエンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、メタンスルホン酸などの塩)に変換後、溶媒(例、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロパノール、ブタノール、ベンゼン、トルエン、キシレン、酢酸エチル、テトラヒドロフラン、アセトニトリル、N, N-ジメチルホルムアミドなど)中、ジシアノジアミド(化合物(15))と反応させてビグアナイド誘導体(化合物(16

20

25

が適宜用いられる。

))を製造する。化合物(7)は酸付加塩に変換せず、当量の酸(例、塩酸、硫酸、p-hルエンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、メタンスルホン酸など)の存在下、化合物(15)と反応させることにより、同様に化合物(16)を製造することができる。化合物(15)の使用量は化合物(7)1モルに対して約1~2モル当量、好ましくは約1~1.3モル当量、反応温度は通常約60℃~150℃、好ましくは約80℃~100℃である。生成する化合物(16)は用いた酸との塩の形で得られるが、必要により水酸化ナトリウムまたは水酸化カリウムなどを用いて中和することにより遊離塩基の形で採取することもできる。

つぎに化合物(16)に化合物(12)を反応させて目的化合物である化合物(17)、(18)、(18')もしくは(18')を製造する。化合物(16)と化合物(12)との反応は上記した化合物(11)と化合物(12)との反応と全く同様にして行なうことができ、さらに化合物(17)は化合物(13)の場合と全く同様にして化合物(18)に転移することができる。
 化合物(18')、(18')は、化合物(18)の互変異性体である。

上記のようにして得られる化合物(1)において、ジヒドロトリアジン環の6位が不斉炭素である場合、二種の光学異性体は通常の光学分割法によりそれぞれの異性体に分離することができる。すなわち、光学活性カルボン酸(例、DーおよびLー乳酸、DーおよびLーマンデル酸、DーおよびLーリンゴ酸、DーおよびLー酒石酸、ジベンゾイルーDーおよびLー酒石酸、ジトルオイルーLーおよびDー酒石酸、LーおよびDーアスパラギン酸、DーおよびLーグルタミン酸などの酸性アミノ酸、DーおよびLーアミノ酸のNー保護基置換誘導体など)またはスルホン酸(例、カンファースルホン酸など)を用いてジアステレオマー塩を形成させて目的の塩を単離精製後、これを中和する方法、優先晶出法、あるいは光学活性なカラムを用いる高速液体クロマトグラフ法など

25

本発明の抗菌剤の有効成分である化合物(1)のうち、化合物(1a)、(1b)、(1c)及び(1d)は新規化合物である。

化合物 (1) の好ましい態様としては、一般式 (1) 中の R_2 及び R_4 のいずれか一方が、置換基を有してもよい炭素数 $7\sim 16$ のアルキル基である化合物が挙げられる。

化合物 (1 a) の好ましい態様としては、一般式 (1 a) 中の R_1 が、(i) 水素、(i i) 置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル 基、(i i i) 置換基を有してもよいナフチル基、(i v) 置換基を有しても よい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(v)置 換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(vi)置換基を有 10 してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基であり、R₁' が、(a) R₁が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している (i) 置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(i i) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(i i i) 置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアル 15 キル基、又は (i v) 置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基であ る化合物が挙げられる。より好ましい態様としては、上記一般式(1a)中の R₁が、置換基を有してもよいフェニル基又はフェニルアルキル基であり、R₃ が、置換基を有してもよい炭素数1~3のアルキル基であり、R₄が、置換基 を有してもよい炭素数1~16のアルキル基である化合物が挙げられる。 20

また、化合物 (1 b) の好ましい態様としては、上記一般式 (1 b) 中のR ,,が、置換基を有してもよいフェニル基である化合物が挙げられる。

化合物(1)は経口投与あるいは非経口投与によるヒトおよびその他の哺乳動物(イヌ、ネコ、ヒツジ、ブタ、ウマ、ウシなど)、鳥類(ニワトリ、カモ、アヒル、ウズラ、シチメンチョウなど)、および魚類(タイ、ハマチ、ウナギなど)の細菌感染症の予防、治療に有用なばかりでなく、外用の殺菌・消毒

10

15

25

剤としても極めて有用である。外用の殺菌・消毒剤として用いる場合は創傷部位、火傷部位または辱創部位などの殺菌・消毒の目的、手術前後の手術部位の殺菌・消毒の目的に使用できるばかりでなく、医療従事者の手もしくは腕などの殺菌・消毒や、医療器具もしくは医療環境(建物およびその施設など)の殺菌・消毒に用いることができる。

化合物 (1) は例えば化粧品(クリーム、乳剤、ローション等)の防腐剤、 保存剤としても用いることができる。

本発明にかかる医薬としては、化合物 (1) または薬理学的に許容され得る 塩をそのまま用いてもよいが、一般的には前記有効成分と1または2以上の製剤用添加物とを含む医薬製剤の形態を有することが好ましい。医薬製剤としては、例えば、錠剤、丸剤、カプセル剤、散剤、顆粒剤、坐剤、注射剤、ペースト剤、軟膏剤、クリーム剤、ゲル剤、ゲル状クリーム剤、ローション剤、乳剤、懸濁剤、湿布剤、硬膏剤、リニメント剤、エアゾール剤、シロップ剤、口腔剤、点眼剤または点鼻剤などが挙げられる。前記錠剤は、例えば糖衣錠、ゼラチン被包錠、腸溶被錠もしくはフィルムコーティング錠などのコーティングを施した錠剤、または二重錠や多層錠であってよい。中でも、本発明にかかる医薬は、外用剤の剤形を有することが好ましく、外用液剤の剤形を有することがより好ましい。

上記のような医薬製剤は、それ自体製剤学の分野で周知または慣用の方法に 20 従って製造することが可能である。

本発明にかかる医薬において、錠剤、丸剤、カプセル剤、散剤または顆粒剤などの固形製剤の製造には、例えば、賦形剤、結合剤、崩壊剤、界面活性剤または滑沢剤などを製剤用添加物として用いることができる。賦形剤としては、例えば、乳糖、白糖もしくはブドウ糖等の糖類、デンプン等のデンプン類、結晶セルロース等が挙げられる。結合剤としては、例えば、グルコースやマルチトールなどの糖類もしくは糖アルコール類、デンプンなどの多糖類、ゼラチン

10

15

20

25

などの天然高分子類、メチルセルロースもしくはカルボキシメチルセルロースなどのセルロース誘導体、ポリビニルピロリドンなどの合成高分子化合物等が挙げられる。崩壊剤としては、例えば、澱粉、アルギン酸ソーダ、コーシスターチ、ヒドロキシプロピルスターチ、ポリビニルピロリドンまたはクロスカルメロースナトリウム等が挙げられる。滑沢剤としては、例えば、ステアリン酸塩、タルク、ホウ酸末またはポリエチレングリコール等が挙げられる。界面活性剤としては、例えば、脂肪酸エステル等が挙げられる。

本発明にかかる医薬が坐剤の剤形を有する場合は、親油性基剤、水溶性基剤 または乳剤性基剤に、化合物 (1) または薬理学的に許容され得る塩、および 所望により、例えば、局所麻酔薬、抗ヒスタミン剤、局所収れん剤、サルファ 剤、抗生物質、瘡傷治療薬、界面活性剤、ビタミン類、生薬エキス、胆汁酸類 、防腐剤、賦形剤、吸収促進剤またはアミノ酸等を含有することにより本発明 にかかる医薬を製造することができる。

本発明にかかる医薬が注射剤の剤形を有する場合は、水溶性溶剤または非水溶性溶剤などの溶剤に、化合物 (1) または薬理学的に許容され得る塩、および所望により溶解補助剤、緩衝剤または無痛化剤等の製剤用添加剤を含有することにより本発明にかかる医薬を製造することができる。本発明の注射剤は、殺菌され、かつ血液と等張であることが好ましく、血液と等張にするために食塩、ブドウ糖またはグリセリンなどを含有していてもよい。さらに、所望により着色料、保存料、香料、風味剤、甘味剤等を医薬製剤中に含有していてもよい。

本発明にかかる医薬が軟膏剤の剤形を有する場合、例えば、ワセリン、流動パラフィン、シリコンもしくは植物油などの油脂性基材;例えば、親水ワセリンもしくは精製ラノリンなどの乳剤性基剤;例えば、マクロゴールなどの水溶性基材などの基材に、化合物(1)または薬理学的に許容され得る塩、および所望により、例えば、陰イオン型もしくは非イオン型界面活性剤などの乳化剤

25

またはパラオキシ安息香酸エステル類などの保存剤等の製剤用添加剤を含有することにより本発明にかかる医薬を製造することができる。

本発明にかかる医薬がゲル剤の剤形を有する場合、水にゲル化剤(例、カルボキシビニル重合体、ヒドロキシエチルセルロース、ヒドロキシプロピルセルロース、メチルセルロース、エチルセルロース、カルボキシメチルセルロースまたはアルギン酸プロピレングリコールエステル等)などを加えて得られる基材に、化合物(1)または薬理学的に許容され得る塩、および所望により、例えば、低級アルコール、中和剤、界面活性剤または吸収促進剤などの製剤用添加剤を含有することにより本発明にかかる医薬を製造することができる。

10 本発明にかかる医薬がクリーム剤の剤形を有する場合、例えば高級脂肪酸エステル類(例:ミリスチン酸エステル、パルミチン酸エステル、セバシン酸ジェチル、ラウリン酸ヘキシル、イソオクタン酸セチル等)、低級アルコール(例:エタノール、イソプロパノール等)、炭水化物(例:流動パラフィン、スクワラン等)、多価アルコール(例:プロピレングリコール、1,3ーブチレングリコール等)または高級アルコール(例:2ーヘキシルデカノール、セタノール、2ーオクチルドデカノール等)等を含む基材に、化合物(1)または薬理学的に許容され得る塩、および所望により、例えば、乳化剤、防腐剤、吸収促進剤またはかぶれ防止剤などの製剤用添加剤を含有することにより本発明にかかる医薬を製造することができる。

20 また、クリーム剤とゲル剤の中間の性質を有するゲル状クリーム剤とするためには、上記のクリーム剤にゲル化剤および中和剤を加えればよい。

本発明にかかる医薬が外用液剤の剤形を有する場合、溶剤に、化合物 (1) または薬理学的に許容され得る塩、および所望により、例えば、緩衝剤、安定 化剤、防腐剤、p H調製剤、溶剤、溶解補助剤、着香剤、ゲル化剤、矯味剤または清涼化剤等などの製剤用添加剤を含有させることにより本発明にかかる医薬を製造することができる。前記溶剤としては、例えばグリセリン、プロピレ

15

20

ングリコール、エタノール、イソプロパノール、ブチレングリコール、水、ソルビトール、マンニトール、キシリトール、ブドウ糖、イプシロンアミノカプロン酸、グリシン、グルタミン酸塩、ヒアルロン酸ナトリウム、ポリエチレングリコール類、カルボキシビニルポリマー類やセタノール、ステアリルアルコールなどの高級アルコール類、中鎖脂肪酸エステル類やミリスチン酸イソプロピルなどの脂肪酸エステル類、ステアリン酸などの高級脂肪酸、スクワラン、流動パラフィン、白色ワセリンまたは精製ラノリンなどを挙げることができる

ここで、外用液剤としては、洗浄、注入、湿布、吸入、噴霧、浣腸、塗布、 10 薬浴、清拭、消毒、点眼、洗眼、点耳または点鼻など外用に供する液体製剤が 挙げられる。

本発明の外用液剤を通常噴射剤と共に用いることによりエアゾール剤を製造することができる。噴射剤としては通常エアゾールに用いられるジメチルエーテル、液化石油ガス、 N_2 ガス、亜酸化窒素ガス、 CO_2 ガス、代替フロンガス等を挙げることができる。噴射剤を用いないで圧縮空気を用いることもできる。また、これらの混合物を用いてもよい。

本発明にかかる医薬の投与経路、投与量および投与頻度は特に限定されず、 治療すべき病態の種類、患者の年齢および体重、症状および疾患の重篤度など の種々の条件に応じて適宜選択することが可能である。より具体的には、抗菌 症剤としての治療上の用量は、経口投与の場合、成人1日当たり約0.001 ~100mg/kg程度である。本発明に係る医薬が抗菌、殺菌または消毒を 目的とする外用剤である場合、有効成分が0.01~10重量%となるように 調整されていることが好ましい。

25 実施例

次に実施例をあげて本発明をさらに具体的に説明する。なお、本発明はこれ

ら実施例のみに限定されるものではない。

(実施例1)

- 3, 6-ジヒドロ-6, 6-ジメチル-4-デシルアミノ-2-(4'-メトキシベンジルアミノ) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩
- 5 N¹- (4-メトキシベンジル) -N⁵-デシルービグアナイド・2塩酸塩2 .0g(4.6ミリモル)にメタノール80ml、アセトン120ml、濃塩酸0.1mlを加えて21時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を80%アセトニトリル水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール・酢酸混液(9:0.5
- 10 : 0. 5) で溶出] に付して精製し、無色樹脂状の固体1. 7gを得た。

 ¹H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 87 (3H, t, J=7Hz, CH₃),

 1. 1-1. 6 (16H, m), 1. 40 (6H, s, (CH₃)₂C), 3.

 28 (2H, br dt-like, NHCH₂), 3. 77 (3H, s, C

 H₃O), 4. 45 (2H, d, J=5Hz, ArCH₂NH), 6. 81 (2
- 15 H, d, J=8Hz, ArH), 7. 11 (1H, br t-like, NH CH_2), 7. 19 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7. 45 (1H, br t-like, $ArCH_2NH$), 8. 47, 8. 60 (each 1H, br s, NH, NH^+).

 $^{1}H^{-1}H$ COSYによりNHC \underline{H}_{2} (δ: 3. 28) ^{1}E N \underline{H} CH $_{2}$ (δ: 7. 20 11), ArC \underline{H}_{2} NH (δ: 4. 45) ^{1}E ArCH $_{2}$ N \underline{H} (δ: 7. 45) ^{1}E

:8.47、8.60) シグナルは他のプロトンとのカップリングを認めなかった。

グナル間にカップリングが認められた。また、トリアジン環NHとNH+(δ

(実施例2)

25 3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4ーデシルアミノー2ーベンジルアミノー1,3,5-トリアジン・メタンスルホン酸塩

10

 N^1 -ベンジル- N^5 -デシルービグアナイド・2塩酸塩 11.0g(27.2) 1.0g(27.2) 1.0g

1. 1-1. 6 (16H, m), 1. 40 (6H, s, (CH₃) ₂C), 2. 15 76 (3H, s, CH₃SO₃⁻), 3. 22 (2H, br dt-like, NHCH₂), 4. 50 (2H, d, J=6Hz, ArCH₂NH), 7. 16 (1H, br t-like, NH), 7. 2-7. 3 (5H, m, ArH), 7. 60 (1H, t, J=6Hz, NH), 7. 96, 8. 09 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

 $^{1}H-NMR$ (CDC1₃) $\delta:0.88$ (3H, t, J=7Hz, CH_{3}),

20 (実施例3)

25

: 1. 2) で溶出] に付して精製し、70%アセトニトリル水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、減圧下で十分に乾燥して無色樹脂状の固体2. 2gを得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.87$ (3H, t, J=7Hz, CH_{3}), 5 1.1-1.6 (16H, m), 1.42 (6H, s, (CH₃)₂C), 3. 30 (2H, br dt-like, $NHC\underline{H}_{2}$), 3.85, 3.86 (e ach 3H, s, $CH_{3}O$), 4.46 (2H, d, J=6Hz, $ArCH_{2}$), 6.7-6.9 (3H, m, ArH), 7.12, 7.46 (each 1H, br t-like, NH), 8.51, 8.63 (each 1H), br s, NH, NH^{+}).

(実施例4)

3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4ーデシルアミノー2ー(4'-メトキシフェネチルアミノ)-1,3,5-トリアジン・塩酸塩

N¹- (4-メトキシフェネチル) -N⁵-デシルービグアナイド・2塩酸塩 2.0g (4.5ミリモル) にメタノール125ml、アセトン80ml、 濃塩酸0.2mlを加えて24時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール・酢酸混液 (8:0.6:0.6) で溶出] に付して精製し、70%アセトニトリル水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、減圧下で十分に乾燥して無色樹脂状の固体 20 2.1gを得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 87 (3H, t, J=7Hz, CH₃),

1. 12-1. 6 (16H, m), 1. 43 (6H, s, (CH₃)₂C), 2

. 80 (2H, t, J=7Hz, ArCH₂CH₂NH), 3. 33 (2H, b

r dt-like, NHCH₂), 3. 51 (2H, br dt-like

25 , ArCH₂CH₂NH), 3. 77 (3H, s, CH₃O), 6. 82 (2H, d, J=9Hz, ArH),

7. 08-7. 16 (1H, over lap, $N\underline{H}CH_2$), 7. 21 (1 H, br t-like, $ArCH_2CH_2N\underline{H}$), 8. 49, 8. 51 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

 1 H $^{-1}$ H COSYによりNHC $_{H_2}$ (δ : 3. 33) とN $_{H_2}$ CH $_{L_2}$ (δ : 7. 5 08 $^{-}$ 7. 16)、ArC $_{H_2}$ CH $_{L_2}$ NH(δ : 2. 80)とArCH $_{L_2}$ C $_{L_2}$ NH(δ : 3. 51)、ArCH $_{L_2}$ CH $_{L_2}$ NH(δ : 3. 51)とArCH $_{L_2}$ CH $_{L_2}$ NH(δ : 7. 21)シグナル間にカップリングが認められた。また、トリアジン環NHとNH $^{+}$ シグナル(δ : 8. 49、8. 51)は他のプロトンとのカップリングを認めなかった。

10 (実施例5)

15

3,6-ジヒドロ6,6-ジメチルー4ーノニルアミノー2ー(4'ーメトキシフェネチルアミノ)-1,3,5-トリアジン・塩酸塩

 $^{1}H-NMR$ (CD₃OD) : 0. 90 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1 20 . 2-1. 5 (18H, m, (CH₂)₆, (CH₃)₂C), 1. 66 (2H, m, NHCH₂CH₂), 2. 91 (2H, t, J=7Hz, ArCH₂CH₂), 3. 29 (2H, t, J=6Hz, NHCH₂CH₂), 3. 56 (2H, t, J=7Hz, ArCH₂CH₂), 3. 77 (3H, s, CH₃O), 6. 8 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 22 (2H, d, J=9Hz, ArH).

(実施例6)

(実施例7)

5

4-ウンデシルアミノ-3,6-ジヒドロ-6,6-ジメチル-2-(4² -メトキシフェネチルアミノ)-1,3,5-トリアジン・塩酸塩

 N^{1} - (4-メトキシフェネチル) $-N^{5}$ -ウンデシルービグアナイド・2塩酸塩2.0g(4.3ミリモル)にメタノール100ml、アセトン40ml、濃塩酸0.2mlを加えて16時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール・酢酸混液(8:0.5:0.5)で溶出]に付して精製し、含水エタノールに溶解後、減圧下で溶媒を留去し、減圧下で十分に乾燥して無色樹脂状の固体16gを得た。

10 ^{1}H -NMR (DMSO-d₆) δ: 0. 85 (3H, m, CH₃), 1. 0-1. 6 (18H, m), 1. 35 (6H, s, (CH₃) $_{2}$ C), 2. 74 (2 H, m, ArC $_{1}$ CH₂CH₂), 3. 26 (2H, m, NHC $_{1}$ CH₂), 3. 42 (2H, m, ArCH₂C $_{1}$ CH₂), 3. 72 (3H, s, CH₃O), 6. 86 (2H, m, ArH), 7. 14 (2H, m, ArH), 7. 1-8. 4 (3H), m, NH×3), 8. 49 (1H, br s, NH⁺).

3,6-ジヒドロ-6,6-ジメチル-4-デシルアミノ-2-(4 $^{\prime}$ -ヒドロキシベンジルアミノ)-1,3,5-トリアジン・塩酸塩

N¹- (4-ヒドロキシベンジル) -N⁵-デシルービグアナイド・2塩酸塩 20 1.9g(4.5ミリモル)にメタノール25ml、アセトン40ml、濃塩 酸0.1mlを加えて30時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を80% アセトニトリル水溶液で再結晶して、融点109~111℃の無色結晶を0. 4g得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.87$ (3H, t, J=7Hz, CH₃), 25 1.2-1.6 (16H, m), 1.46 (6H, s, (CH₃) $_{2}$ C), 3. 32 (2H, br dt-like, NHCH₂), 4.41 (2H, d, J =6Hz, ArCH₂), 6. 81 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 11 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 24 (2H, m, NH×2), 8. 13, 8. 44, 8. 83 (each 1H, brs, NH, OH, NH⁺)

5 (実施例8)

4ーオクチルアミノー3, 6ージヒドロー6, 6ージメチルー2ー(4'ー ヒドロキシベンジルアミノ)ー1, 3, 5ートリアジン・塩酸塩

N¹- (4-ヒドロキシベンジル) -N⁵-オクチルービグアナイド・2塩酸塩16g(4.6ミリモル)にメタノール25ml、アセトン40ml、濃塩10 酸0.1mlを加えて40℃で63時間攪拌、次いで8時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を80%アセトニトリル水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール混液(8:2)で溶出]に付して精製し、無色樹脂状の固体16gを得た。

15 ${}^{1}H-NMR$ (CDC1₃) $\delta:0.87$ (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.0-1.6 (12H, m), 1.40 (6H, s, (CH₃)₂C), 3. 31 (2H, m, NHCH₂), 4.42 (2H, m, ArCH₂), 6.82 (2H, d, J=7Hz, ArH), 7.09 (2H, d, J=7Hz, ArH), 7.0-7.2 (1H, over lap), 7.26, 8.19, 8 20 .25 (each 1H, m).

(実施例9)

25

4-ウンデシルアミノ-3,6-ジヒドロ-6,6-ジメチル-2-(4'-ヒドロキシベンジルアミノ)-1,3,5-トリアジン・塩酸塩
 N¹-(4-ヒドロキシベンジル)-N⁵-ウンデシルービグアナイド・2塩酸塩2.0g(4.5ミリモル)にメタノール25ml、アセトン40ml、濃塩酸0.1mlを加えて26時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシ

リカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール混液 (8:1.5)で溶出]に付して精製し、更に80%アセトニトリル水溶液で再結晶して、融点110~112℃の無色結晶0.73gを得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 0. 88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 5 1. 1-1. 6 (20H, m), 1. 46 (6H, s, (CH₃)₂C), 3. 32 (2H, br dt-like, NHCH₂), 4. 41 (2H, d, J =5Hz, ArCH₂), 6. 80 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 11 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 25 (2H, m, NH×2), 8. 13, 8. 44, 8. 86 (each 1H, br s, NH, OH, N

(実施例10)

25

3,6-ジヒドロー4ーデシルアミノー2ー(4'ーメトキシフェネチルアミノ)-1,3,5-トリアジン・塩酸塩

N¹- (4-メトキシフェネチル) -N⁵-デシルービグアナイド. 2塩酸塩 2.5g(5.6ミリモル) にn-ブタノール200ml、メチラール6ml (67.8ミリモル)、濃塩酸0.7mlを加えて68時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、80%アセトニトリル水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール・酢酸混液(8:0.7:0.7)で溶出] に付して精製し、無色樹脂状の固体 0.7gを得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 0. 87 (3H, t, J=7Hz, CH₃) , 1. 1-1. 9 (16H, m), 2. 80 (2H, t, J=7Hz, ArC \underline{H}_2 CH₂), 3. 34 (2H, br dt-like, NHC \underline{H}_2), 3. 5 2 (2H, br dt-like, ArCH₂C \underline{H}_2), 3. 78 (3H, s, CH₃O), 4. 47 (2H, s, CH₂), 6. 83 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7. 12 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7. 3-7. 5 (2H, m, NH×2), 8.24 (2H, m, NH, NH⁺). (実施例11)

4-ウンデシルアミノー3, 6-ジヒドロー6-メチルー2-(4'-メトキシベンジルアミノ) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

- 3 氷冷下、N¹- (4-メトキシベンジル) -N⁵-ウンデシルービグアナイド
 . 2塩酸塩4.0g(8.9ミリモル) にエタノール100ml、アセトアルデヒド5ml(89.2ミリモル)、濃塩酸0.4mlを加えて24時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール混液(9:1.5)で溶出]に付して精製し、70%
 10 アセトニトリル水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、減圧下で十分に乾燥して無色樹脂状の固体1.4gを得た。
- ¹H-NMR (CDC1₃) δ: 0. 88 (3H, t, J=7Hz, CH₃),
 1. 2-1. 4 (16H, m), 1. 33 (3H, d, J=6Hz, HCC<u>H</u>
 ₃), 1. 50 (2H, m, NHCH₂C<u>H</u>₂), 3. 29 (2H, br dt

 15 -1 i ke, NHC<u>H</u>₂CH₂), 3. 77 (3H, s, CH₃O), 4. 45
 (2H, d, J=6Hz, ArC<u>H</u>₂NH), 4. 72 (1H, m, <u>H</u>CCH₃), 6. 82 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 19 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 27 (1H, br t-1 i ke, N<u>H</u>), 7. 58
 (1H, t, J=6Hz, N<u>H</u>), 8. 33, 8. 45 (each 1H, b

(実施例12)

4ーオクチルアミノー2ー(3', 4'ージクロルベンジルアミノ)-3,
 6ージヒドロー6,6ージメチルー1,3,5ートリアジン・塩酸塩(1)、2ーアミノー4ーオクチルアミノー1ー(3',4'ージクロルベンジル)
 25 ー1,6ージヒドロー6,6ージメチルー1,3,5ートリアジン・塩酸塩(2)

5

25

 $.03(1H, m, NH^{+}).$

 N^{1} - (3', 4', -ij) ロルベンジル) $-N^{5}$ -オクチルービグアナイド. 塩酸塩1.8 g $(4.4 \le 1)$ モル)にメタノール 2.5 m 1 、アセトン 4.0 m 1 、 濃塩酸 0.1 m 1 を加えて 2.4 時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を 8.0%アセトニトリル水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付して精製し、クロロホルム・メタノール混液 (9.5:5) 第1主溶出画分より無色樹脂状の固体 (1) 0.5 g、第2主 溶出画分より無色樹脂状の固体 (2) 0.7 gを得た。

- (1) ${}^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.87$ (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.2-1.6 (12H, m), 1.45 (6H, s, (CH₃)₂
- 10 C), 3. 24 (2H, br dt-like, NHC \underline{H}_2), 4. 46 (2 H, d, J=6Hz, ArC \underline{H}_2 NH), 7. 11 (1H, d, J=8Hz, ArH), 7. 15 (1H, br t-like, N \underline{H} CH $_2$), 7. 35 (1H, d, J=8Hz, ArH), 7. 36 (1H, s, ArH), 7. 71 (1H, br t-like, ArCH $_2$ N \underline{H}), 8. 54, 8. 58 (ea
- 15 ch 1H, br s, NH, NH⁺).

 ¹H-¹H COSYによりNHCH₂(δ:3.24)とNHCH₂(δ:7.
 15)、ArCH₂NH(δ:4.46)とArCH₂NH(δ:7.71)シグナル間にカップリングが認められた。また、トリアジン環NHとNH⁺シグナル(δ:8.54、8.58)は他のプロトンとのカップリングを認めなかった。
 - (2) $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.88$ (3H, t, J=7Hz, CH_{3}), 1.1-1.6 (12H, m), 1.47 (6H, s, (CH₃)₂C), 3.21 (2H, m, $NHC\underline{H}_{2}$), 4.79 (2H, m, $ArCH_{2}$), 5.9-6.6 (2H, br, NH_{2}), 7.05-7.45 (3H, m, ArH), 7.30-7.45 (1H, over lap, $N\underline{H}CH_{2}$), 9

 $^{1}H-^{1}H$ COSYによりNHC \underline{H}_{2} (δ : 3. 21)とN \underline{H} CH $_{2}$ (δ : 7 . 30-7. 45)シグナル間にカップリングが認められた。また、NH $_{2}$ (δ : 5. 9-6. 6)およびN \underline{H}^{+} (δ : 9. 03)シグナルは他のプロトンとのカップリングを認めなかった。

5 (実施例13)

2-アミノ-1, 6-ジヒドロ-6, 6-ジメチル-4-ノニルアミノ-1 -(2', 3', 4'-トリフルオロフェニル)-1, 3, 5-トリアジン・ 塩酸塩

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.88$ (3H, t, J=7Hz, CH_{3}), 1. 1-1.6 (14H, m), 1.44 (6H, s, (CH₃)₂C), 3. 32 (2H, br dt-like, $NHC\underline{H}_{2}$), 7.12 (1H, m, ArH), 8.46 (1H, m, ArH).

20 (実施例14)

2-アミノー1,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4ーデシルアミノー1ー(4'ーメトキシフェニル)-1,3,5-トリアジン・塩酸塩 N¹ー(4ーメトキシフェニル)ーN⁵ーデシルービグアナイド・2塩酸塩1.5g(3.6ミリモル)にメタノール50ml、アセトン40ml、濃塩酸 0.2mlを加えて20時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール混液(9:1)で溶

出]に付して精製し、残渣を80%アセトニトリル水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、減圧下で十分に乾燥して淡黄色樹脂状の固体0.92gを得た

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.88$ (3H, t, J=7Hz, CH₃), 5 1.1-1.7 (16H, m), 1.49 (6H, s, (CH₃)₂C), 3.3 (2H, br dt-like, NHCH₂), 3.86 (3H, s, CH₃O), 4.4-5.5 (2H, br, NH₂), 7.02 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7.19 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7.95 (1H, t, J=6Hz, NHCH₂), 9.83 (1H, m, NH⁺).

10 (実施例15)

4-アミノ-3, 6-ジヒドロ-6-ドデシル-2-(4' -メトキシフェネチルアミノ)-1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩(1)、

2, 4-ジアミノ-1, 6-ジヒドロ-6-ドデシル-1-(4'-メトキシフェネチル)-1.3,5-トリアジン・塩酸塩(2)

- (1) ${}^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.87$ (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.2-1.5 (20H, m), 1.64 (2H, m, HCC) 25 \underline{H}_{2}), 2.78 (2H, t, J=8Hz, ArC \underline{H}_{2} CH₂NH), 3.50 (2H, br dt-like, ArCH₂C \underline{H}_{2} NH), 3.77 (3H, s

- , CH_3O), 4. 63 (1H, br t-like, $\underline{H}CCH_2$), 6. 82 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7. 12 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7. 46 (1H, t, J=6Hz, $ArCH_2CH_2N\underline{H}$), 8. 43, 8. 77 (each 1H, m, NH, NH^+).
- 5 ¹H-¹H COSYによりHCCH₂ (δ:1.64)と<u>H</u>CCH₂ (δ:4.63), ArCH₂CH₂NH(δ:2.78)とArCH₂CH₂NH(δ:3.50), ArCH₂CH₂NH(δ:3.50)とArCH₂CH₂NH(δ:3.50)とArCH₂CH₂NH(δ:7.46)シグナル間にカップリングが認められた。また、トリアジン環NHとNH⁺シグナル(δ:8.43、8.77)は他のプロトンとのカップリングを認めなかった。
 - (2) ${}^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.87$ (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.0-1.5 (20H, m), 1.60 (2H, m, HCCH₂), 2.91 (2H, m, ArCH₂CH₂), 3.10, 4.02 (each 1H, m, m, ArCH₂CH₂), 3.78 (3H, s, CH₃O), 4.
- 15 20 (1H, m, $\underline{H}CCH_2$), 6. 84 (2H, d, J=9Hz, ArH), 6. 8-7. 4 (2H, br, NH_2), 7. 20 (2H, d, J=9Hz, ArH), 8. 05 (2H, m, NH_2), 8. 54 (1H, br s, NH_2).

(実施例16)

- 4-アミノー3, 6-ジヒドロー6-ドデシルー2- (4'-メトキシベンジルアミノ) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩(1)、
 - 2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロー6-ドデシルー1-(4'-メトキシベンジル)-1, 3, <math>5-トリアジン・塩酸塩(2)
 - N^1- (4-メトキシベンジル) -ビグアナイド・塩酸塩 5.0g (19.
- 25 4ミリモル) にエタノール100ml、1ートリデカナール9.2ml (38.. 7ミリモル)、濃塩酸0.8mlを加えて24時間還流後、減圧下で溶媒を

5

留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付して精製し、クロロホルム・メタノール混液 (9:1.5) 第1主溶出画分を70%アセトニトリル水溶液より再結晶して、融点 $162\sim164$ \mathbb{C} の無色結晶 (1)3.0 g、第2主溶出画分を70%アセトニトリル水溶液より再結晶して、融点 $182\sim184$ \mathbb{C} の無色結晶 (2)1.3 g を得た。

- (1) ${}^{1}H-NMR$ (CDC1₃) $\delta:0.87$ (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.2-1.5 (20H, m), 1.68 (2H, m, HCCH₂), 3.77 (3H, s, CH₃O), 4.42 (2H, m, ArCH₂NH), 4.63 (1H, br t-like, HCCH₂), 4.9-5.2 (1H, br, NH), 6.83 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7.18 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7.72 (1H, t, J=6Hz, ArCH₂NH), 8.45, 8.69 (each 1H, br s, NH, NH⁺)
- (2) ${}^{1}H-NMR$ (CDC1₃) $\delta:0.88$ (3H, t, J=7Hz 15, CH₃), 1.0-1.6 (20H, m), 1.66 (2H, m, HCCH₂), 3.78 (3H, s, CH₃O), 3.97, 4.91 (each 1H, m, m, ArCH₂), 4.33 (1H, m, HCCH₂), 6.82 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7.13 (2H, d, J=8Hz, ArH), 6.4-8.9 (3H, br, NH×3), 8.28 (1H, m, NH).
- 20 (実施例17)

4-アミノー6-オクチルー3,6-ジヒドロー2-(4'-トリフルオロメチルベンジルアミノ)-1,3,5-トリアジン・塩酸塩

N¹-(4-トリフルオロメチルベンジル)ービグアナイド・塩酸塩5.0g(16.9ミリモル)にエタノール100ml、1ーノナナール4.4ml
 (25.6ミリモル)、濃塩酸0.7mlを加えて26時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・

メタノール混液 (9:1.5) で溶出] に付して精製し、残渣を80%エタノール水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、減圧下で十分に乾燥して無色樹脂状の固体2.3gを得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 87 (3H, t, J=7Hz, CH₃
5), 1. 0-1. 5 (12H, m), 1. 70 (2H, m, HCCH₂), 4
. 57 (2H, d, J=6Hz, ArCH₂NH), 4. 73 (1H, t, J)
=6Hz, HCCH₂), 5. 3-5. 8 (1H, br, NH), 6. 8-7
. 5 (1H, br, NH), 7. 40 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7
. 56 (2H, d, J=8Hz, ArH), 8. 07 (1H, t, J=6Hz)
10, ArCH₂NH), 8. 49, 8. 59 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

(実施例18)

4-アミノー3,6-ジヒドロー6-デシルー2-(4'-トリフルオロメチルベンジルアミノ)-1,3,5-トリアジン・塩酸塩(1)、

15 2, 4-ジアミノ1, 6-ジヒドロー6-デシルー1ー(4'-トリフルオロメチルベンジル)-1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩(2)

N¹- (4-トリフルオロメチルベンジル) - ビグアナイド・塩酸塩5.0g (16.9ミリモル) にエタノール100ml、1-ウンデカナール5.3ml (25.7ミリモル)、濃塩酸0.7mlを加えて24時間還流後、減圧 で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付して精製し、クロロホルム・メタノール混液 (9:1.5) 第1主溶出画分を80%アセトニトリル水溶液より再結晶して融点163~166℃の無色結晶(1)1.41g、第2主溶出画分を80%アセトニトリル水溶液より再結晶して融点208~211℃の無色結晶(2)0.87gを得た。

25 (1) ${}^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.88$ (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.0-1.5 (16H, m), 1.70 (2H, m, HCC<u>H₂</u>)

- , 4. 58 (2H, d, J=6Hz, $ArC\underline{H}_2NH$), 4. 73 (1H, t, J=6Hz, $\underline{H}CCH_2$), 5. 6-6. 3 (1H, br, NH), 6. 7 -7. 3 (1H, br, NH), 7. 42 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7. 57 (2H, d, J=8Hz, ArH), 8. 08 (1H, t, J=6) Hz, $ArCH_2N\underline{H}$), 8. 49, 8. 50 (each 1H, br s, NH, NH^+).
- (2) $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.88$ (3H, t, J=7Hz, C H_{3}), 1.0-1.8 (18H, m), 4.31, 5.19 (each 1 H, ABq, J=17Hz, ArCH₂), 4.51 (1H, m, $\underline{H}CCH_{2}$) 6.9-7.4 (2H, br, NH_{2}), 7.45 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7.63 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7.91 (2H, br s, NH_{2}), 9.04 (1H, br s, NH^{+}). (実施例19)

4-アミノー6-ウンデシルー3,6-ジヒドロー2ー(4'ートリフルオコメチルベンジルアミノ)-1,3,5-トリアジン・塩酸塩 N¹-(4-トリフルオロメチルベンジル)ービグアナイド・塩酸塩5.0 g(16.9ミリモル)にエタノール100ml、1ードデカナール5.6 m l(25.4ミリモル)、濃塩酸0.7mlを加えて26時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール混液(9:1.5)で溶出]に付して精製し、アセトニトリル水溶液を加えて融点144~149℃の無色結晶2.4gを得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.88$ (3H, t, J=7Hz, CH_{3}), 1.1-1.5 (18H, m), 1.69 (2H, m, $HCC\underline{H}_{2}$), 4.5 7 (2H, d, J=6Hz, $ArC\underline{H}_{2}NH$), 4.72 (1H, t, J=6 Hz, $\underline{H}CCH_{2}$), 5.3-5.8 (1H, br, NH), 6.9-7.4 (1H, br, NH), 7.40 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7.5

6 (2H, d, J=8Hz, ArH), 8. 06 (1H, br t-like, $ArCH_2NH$), 8. 47, 8. 58 (each 1H, br s, NH, NH^+).

(実施例20)

10

25

5 2, 4-ジアミノ-1, 6-ジヒドロ-6-へプチル-1-(4'-tert)t-ブチルフェニル)-1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 0. 77 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 0-1. 4 (10H, m), 1. 24 (9H, s, (CH₃)₂C), 1. 49 (2H, m, HCCH₂), 4. 85 (1H, m, HCCH₂), 6.

15 3-6.8 (1H, br, NH), 7.2-7.8 (2H, over lap, NH), 7.23 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7.47 (2H, d, J=9Hz, ArH), 8.71 (1H, br s, NH+).
(実施例21)

6-オクチルー2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロー1- (4'-ter 20 t-ブチルフェニル)-1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

N¹- (4-tert-ブチルフェニル) -ビグアナイド・塩酸塩5.0g (18.5ミリモル) にエタノール100ml、1-ノナナール4.8ml (27.9ミリモル)、濃塩酸0.8mlを加えて15時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール混液 (9:1.5) で溶出] に付して精製し、更に70%アセトニトリル水溶液より再結晶して融点231~234℃の無色結晶16gを得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.86$ (3H, t, J=6Hz, CH₃), 1. 1-1.5 (12H, m), 1.36 (9H, s, (CH₃)₃C), 1. 67 (2H, m, HCCH₂), 4.91 (1H, m, HCCH₂), 5.2-5.6 (1H, br, NH), 6.4-6.8 (1H, br, NH), 7.2 2 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7.55 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7.8-8.1 (1H, br, NH), 9.77 (1H, br s, NH⁺).

(実施例22)

15

2, 4-ジアミノ-1, 6-ジヒドロ-6-ノニル-1- (4'-tert 10 -ブチルフェニル)-1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 N^{1} - $(4-t\ e\ r\ t-)$ チルフェニル) - ビグアナイド・塩酸塩 $6.0\ g$ $(22.2\ s)$ モリモル)にエタノール $100\ m\ l$ 、1- デカナール $5.2\ g$ $(33.3\ s)$ ・ 濃塩酸 $0.9\ m\ l$ を加えて 7 時間還流後、減圧下で溶媒を濃縮、冷却し、析出した結晶を 5 別し、 80% エタノール水溶液で再結晶して融点 $238\sim240\%$ の無色結晶を $3.1\ g$ 得た。

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) $\delta:0.$ 78 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 0-1. 4 (14H, m), 1. 24 (9H, s, (CH₃)₃C), 1. 49 (2H, m, HCCH₂), 4. 85 (1H, m, HCCH₂), 6. 4-6. 8 (1H, br, NH), 7. 2-7. 8 (2H, m, NH), 7. 23 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7. 47 (2H, d, J=8Hz, ArH), 8. 74 (1H, m, NH⁺).

(実施例23)

4-アミノー3,6-ジヒドロー6-ノニルー2-(4'-tertーブチルアニリノ)-1,3,5-トリアジン・塩酸塩

25 実施例22の化合物2.0g(4.9ミリモル)にエタノール50ml、水 50mlを加え、5N水酸化ナトリウム溶液でpH11~12に調節後、2時

間還流を行い、冷却後、析出した結晶をろ別し、メタノールより再結晶し、得 られた無色結晶にメタノール50mlを加え、加熱溶解後、濃塩酸0.9ml を加え、減圧下で溶媒を留去し、70%アセトニトリル水溶液に溶解後、減圧 下で溶媒を留去し、減圧下で十分に乾燥して無色樹脂状の固体1.2gを得た

5

10

 $^{1}H-NMR$ (CDC1₃) $\delta:0.85$ (3H, t, J=7Hz, CH₃) , 1. 1-1. 6 (14H, m), 1. 29 (9H, s, (CH₃) $_{3}$ C), 1 . 74 (2H, m, $HCC_{\underline{H}_2}$), 4. 78 (1H, br t-like, \underline{H} CCH_2), 5. 0-5. 4 (1H, br, NH), 7. 29 (2H, d, J =9 Hz, ArH), 7.36 (2H, d, J=9 Hz, ArH), 8.48 (1H, m, NH), 8.83 (1H, br s, NH), 9.52 (1H $, m, NH^+)$.

(実施例24)

6-オクチルー2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロー1ー(2'-メトキ シ-5'-tertーブチルフェニル)-1,3,5-トリアジン・塩酸塩 15 塩酸塩 6.0g(20.0ミリモル)にエタノール100m1、1ーノナナー ル3. 7g(26. 2ミリモル)、濃塩酸0. 8mlを加えて20時間還流後 、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロ ロホルム・メタノール混液(9:1.5)で溶出]に付して精製し、80%エ 20 タノール水溶液に溶かし、減圧下で溶媒留去後、更にエタノール・エーテルよ り再結晶して融点217~219℃の淡黄色結晶2.3gを得た。 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) $\delta:0.77$ (3H, t, J=7Hz, CH $_{3}$), 0. 9-1. 5 (14H, m), 1. 21 (9H, s, (CH $_{3}$) $_{3}$ C) , 3. 75 (3H, s, CH_3O), 4. 69, 4. 89 (1H, m, m, \underline{H}

25 CCH_2), 6. 2-6. 6 (1H, br, NH), 7. 00-7. 60 (2H, over lap, NH), 7. 09 (1H, m, ArH), 7. 30 (1H, m, ArH), 7. 41 (1H, m, ArH), 8. 58, 8. 6 3 (1H, m, m, NH⁺).

(実施例25)

10

25

5 4-アミノ-6-オクチルー3, 6-ジヒドロー2-(2'-メトキシー5'-tert-ブチルアニリノ)-1, 3, 5-トリアジン

実施例24の化合物2.0g(4.7ミリモル)にエタノール50ml、水50mlを加え、5N水酸化ナトリウム溶液で $pH11\sim12$ に調節後、2時間還流を行い、冷却後、析出した結晶をろ別し、エタノール・エーテルより再結晶して融点 $129\sim132$ での淡黄色の結晶0.7gを得た。

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) $\delta:0.87$ (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.0-1.7 (14H, m), 1.28 (9H, s, (CH₃)₃C), 3.76 (3H, s, CH₃O), 4.77 (1H, br t-like, HCCH₂), 5.3-5.7 (1H, br, NH), 6.75 (1H, d,

15 J=8Hz, ArH), 6. 96 (1H, d, d, J=3, 8Hz, ArH), 7. 26 (1H, br s, ArH), 7. 2-7. 4 (2H, m, NH×2), 8. 12 (1H, m, NH).

(実施例26)

6-オクチルー2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロー1-(4'-トリフ20 ルオロメトキシフェニル) <math>-1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

 N^{1} - (4-トリフルオロメトキシフェニル) - ビグアナイド・塩酸塩 5. 0 g (16.8 ミリモル) にエタノール 100 m 1 、 1-ノナナール 4 . 4 m 1 (25.6 ミリモル)、濃塩酸 0.7 m 1 を加えて 9 時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を含水エタノールより再結晶して融点 $216\sim220$ \odot の無色結晶 0.7 g を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6})$ $\delta:0.84 (3H, t, J=7Hz, CH)$

 $_{3}$), 1. 0-1. 4 (12H, m), 1. 55 (2H, m, HCC $_{H_{2}}$), 4 . 99 (1H, br t-like, $_{H}$ CCH $_{2}$), 6. 7-7. 0 (1H, br, NH), 7. 3-7. 7 (2H, over lap, NH), 7. 51 (2H, d, $_{J}$ =9Hz, ArH), 7. 55 (2H, d, $_{J}$ =9Hz, ArH), 7. 7-7. 9 (1H, br, NH), 8. 91 (1H, br s, NH).

(実施例27)

(実施例28)

5

4-アミノー6-オクチルー3, 6-ジヒドロー2- (4'-トリフルオロメトキシアニリノ) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

- 10 実施例26の化合物(含水エタノール再結晶母液の溶媒を留去)6.4gにエタノール80ml、水50mlを加え、5N水酸化ナトリウム溶液でpH11~12に調節後、2時間還流を行い、減圧下で溶媒を留去し、残渣をクロロホルムで抽出後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をメタノール50mlに溶かし、濃塩酸2.5mlを加えて減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラム15 クロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール混液(8:2)で溶出]に付して精製し、70%アセトニトリル水溶液に溶解後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を減圧下で十分に乾燥し、無色固体2.0gを得た。
- ¹H-NMR (CD₃OD) δ: 0. 90 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 2-1. 6 (12H, m), 1. 73 (2H, m, HCC \underline{H}_2), 4. 8 20 3 (1H, m, \underline{H} CCH₂), 7. 27 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 56 (2H, d, J=9Hz, ArH).
 - 2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロー6-ノニルー1-(4'-トリフルオロメトキシフェニル) -1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩
- N^{1} (4-トリフルオロメトキシフェニル) ビグアナイド・塩酸塩 5. 0 g (16.8ミリモル) にエタノール 100ml、 1-デカナール 4.7m

- 1 (25.1ミリモル)、濃塩酸 0.7 m l を加えて 16時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール混液 (8:1.5)で溶出]に付して精製し、80%エタノールより再結晶して融点 213~215℃の無色結晶 1.1 g を得た。
- 5 ¹H-NMR (CDCl₃) δ:0.87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.0-1.8 (16H, m), 4.93 (1H, m, <u>H</u>CCH₂), 5. 8-6.4 (1H, br, NH), 6.89 (1H, m. NH), 7.41 (4H, m, ArH), 7.79 (2H, m, NH₂), 9.73 (1H, m., NH⁺).
- 10 (実施例29)

4-アミノー3, 6-ジヒドロー6-ノニルー2-(4'-トリフルオロメトキシアニリノ)-1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

実施例28の化合物(80%エタノール再結晶母液の溶媒を留去)2.8 g

にエタノール50ml、水50mlを加え、5N水酸化ナトリウム溶液でpH 15 11~12に調節後、2時間還流を行い、冷却後、析出した結晶をろ別して無 色結晶2.4gを得た。次に、この結晶をメタノール50mlに溶かし、濃塩 酸1mlを加えた後、減圧下で溶媒を留去し、70%アセトニトリル水溶液に 溶解後、減圧下で溶媒を留去し、減圧下で十分に乾燥して無色固体16gを得 た。

- 1 H-NMR (CDCI₃-D₂O) δ: 0. 85 (3H, t, J=7Hz, C H₃), 1. 1-1. 6 (14H, m), 1. 76 (2H, m, HCC<u>H</u>₂), 4. 82 (1H, t, J=6Hz, <u>H</u>CCH₂), 7. 13 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 52 (2H, d, J=9Hz, ArH). (実施例30)
- 25 2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロー1-(2', 3', 4'-トリフル オロフェニル)-6-ノニルー1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

N¹- (2, 3, 4-トリフルオロフェニル) ービグアナイド・塩酸塩5. 0g (18.7ミリモル) にエタノール100ml、1ーデカナール5.3m 1 (28.1ミリモル) 、濃塩酸0.8mlを加えて4時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・5 メタノール混液 (9:2) で溶出] に付して精製し、更に80%アセトニトリル水溶液より再結晶して融点210~212℃の無色結晶4.7gを得た。¹H-NMR (CDCl₃) δ:0.87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.0-1.8 (16H, m), 4.88 (1H, br t-like, HC CH₂), 6.7-7.5 (2H, br, NH₂), 7.19 (2H, m, Ar 10 H), 7.5-7.9 (2H, br, NH₂), 9.63 (1H, br s, NH²).

(実施例31)

2, 4-ジアミノ-1, 6-ジヒドロ-1-(2', 3', 4'-トリフル オロフェニル) -6-デシル-1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

N¹-(2,3,4-トリフルオロフェニル)ービグアナイド・塩酸塩5.

 0g(18.7ミリモル)にエタノール100ml、1ーウンデカナール4.
 8g(28.2ミリモル)、濃塩酸0.8mlを加えて24時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール混液(9:1.5)で溶出]に付して精製し、更に80%アセトニトリル水溶液より再結晶して融点210~213℃の無色結晶3.2gを得た。

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) $\delta:0.85$ (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.1-1.5 (16H, m), 1.55 (2H, m, HCCH₂), 4.98 (1H, m, HCCH₂), 6.9-7.1 (1H, br, NH), 7
25 .4-7.8 (2H, br, NH×2), 7.51 (2H, m, ArH), 7.8-8.1 (1H, br, NH), 8.99 (1H, br s, NH⁺).

(実施例32)

4-アミノー3,6-ジヒドロー6-デシルー2-(2',3',4'-トリフルオロアニリノ)-1,3,5-トリアジン・塩酸塩

実施例31の化合物2.8g(6.6ミリモル)にエタノール50ml、水50mlを加え、5N水酸化ナトリウム溶液でpH11~12に調節後、2時間還流を行い、冷却後、析出した結晶をろ別し、更に70%アセトニトリル水溶液より再結晶して、融点145~148℃の無色結晶1.3gを得た。次に、その0.8g(2.1ミリモル)にメタノール30mlを加え、加熱溶解後、濃塩酸0.4mlを加え、減圧下で溶媒を留去し、80%エタノール水溶液10より再結晶して融点60~65℃の無色結晶を0.4g得た。

¹H-NMR (CDCl₃) $\delta:0.87$ (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.0-1.6 (16H, m), 1.80 (2H, m, HCC<u>H</u>₂), 4.90 (1H, m, <u>H</u>CCH₂), 5.6-6.0 (1H, br, NH), 6.96, 7.42 (each 1H, m, ArH), 7.5-7.8 (1H, br, NH), 8.9-9.7 (3H, br, NH, NH⁺).

(実施例33)

15

2, 4-ジアミノ-1, 6-ジヒドロ-6-デシル-1-(2', 4'-ジ フルオロフェニル)-1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

N¹-(2,4-ジフルオロフェニル)-ビグアナイド・塩酸塩5.0g(20.0ミリモル)にエタノール100ml、1-ウンデカナール5.1g(29.9ミリモル)、濃塩酸0.8mlを加えて8時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール混液(9:1.5)で溶出]に付して精製し、更に80%エタノール水溶液より再結晶して融点207~209℃の無色結晶1.7gを得た。

¹H-NMR (CD₃OD) δ: 0. 89 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 2-1. 5 (16H, m), 1. 71 (2H, m, HCC $\underline{\text{H}}_2$), 4. 9 2 (1H, m, $\underline{H}CCH_2$), 7. 10-7. 32 (2H, m, ArH), 7. 48-7. 62 (1H, m, ArH).

(実施例34)

4-アミノ-3, 6-ジヒドロ-6-デシル-2-(2', 4'-ジフルオ 5 ロアニリノ)-1, 3, 5-トリアジン

実施例33の化合物(80%エタノール再結晶母液の溶媒を留去)4.0g (10.0ミリモル)にエタノール50ml、水50mlを加え、5N水酸化ナトリウム溶液で $pH11\sim12$ に調節後、2時間還流を行い、冷却後、析出した結晶をろ別し、更に80%エタノール水溶液より再結晶して、融点151~152 $^{\circ}$ の無色結晶2.5gを得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.88$ (3H, t, J=7Hz, CH_{3}), 1.1-1.5 (16H, m), 1.63 (2H, m, $HCC\underline{H}_{2}$), 4.7 8 (1H, t, J=6Hz, $\underline{H}CCH_{2}$), 6.7-6.9 (2H, m, ArH), 8.0-8.2 (1H, m, ArH).

15 (実施例35)

10

6-ウンデシル-2, 4-ジアミノ-1, 6-ジヒドロ-1-(2', 4' -ジフルオロフェニル)-1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

N¹- (2, 4-ジフルオロフェニル) - ビグアナイド・塩酸塩5. 0g(20.0ミリモル) にエタノール100ml、1-ドデカナール6.6ml(29.9ミリモル)、濃塩酸0.9mlを加えて20時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール混液(9:1.5)で溶出] に付して精製し、更に70%アセトニトリル水溶液より再結晶して融点206~208℃の無色結晶3.9gを得た。¹H-NMR(CDC1₃)δ:0.88(3H, t, J=7Hz, CH₃),

25 1. 0-1. 4 (18H, m), 1. 61 (2H, m, $HCC\underline{H}_2$), 4. 8 5 (1H, m, $\underline{H}CCH_2$), 6. 1-6. 7 (1H, br, NH), 6. 8 -7. 3 (1H, over lap, NH), 7. 0-7. 2 (2H, m, ArH), 7. 3-7. 5 (1H, m, ArH), 7. 80 (2H, m, NH₂), 9. 63 (1H, br s, NH⁺).

(実施例36)

5 4-アミノ-3,6-ジヒドロ-6-ウンデシル-2-(2',4'-ジフルオロアニリノ)-1,3,5-トリアジン・塩酸塩

実施例35の化合物3.0g(7.2ミリモル)にエタノール60ml、水60mlを加え、5N水酸化ナトリウム溶液でpH11~12に調節後、2時間還流を行い、冷却後、析出した結晶をろ別し、更に80%エタノール水溶液10 より再結晶して無色結晶2.3gを得た。次に、その0.8g(2.1ミリモル)にメタノール30mlを加え、加熱溶解後、濃塩酸0.4mlを加え、減圧下で溶媒を留去し、80%エタノール水溶液より再結晶して融点144~146℃の無色結晶を0.7g得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.87$ (3H, t, J=7Hz, CH₃) 15 , 1.0-1.6 (18H, m), 1.78 (2H, m, HCCH₂), 4. 85 (1H, m, HCCH₂), 5.4-5.8 (1H, br, NH), 6. 7-6.9 (2H, m, ArH), 7.3-7.7 (1H, over lap, NH), 7.5-7.7 (1H, m, ArH), 9.03, 9.16, 9. 36 (each 1H, m, NH, NH⁺).

20 (実施例37)

4-オクチルアミノー3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー2-(4'-4) -1 メチルベンジルアミノ) -1, 3, 5-トリアジン

N¹- (4-メチルベンジル) -N⁵-オクチルービグアナイド・2塩酸塩3
 . Og (7. 7ミリモル) にメタノール40ml、アセトン80ml、ピペリ
 ジン16ml (16. 2ミリモル) を加えて23時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノ

ール・酢酸混液 (9:0.5:0.5) で溶出] に付して精製し、得られた無色樹脂状の固体にエタノール50ml、水50mlを加え、5N水酸化ナトリウム溶液でpH11~12に調節後、1時間還流を行い、減圧下で溶媒を留去し、残渣を水洗し、減圧下で十分に乾燥し、無色固体1.3gを得た。

 1 H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 1-1. 6 (12H, m), 1. 33 (6H, s, (CH₃)₂C), 2. 31 (3H, s, ArCH₃), 3. 16 (2H, t, J=7Hz, NHC<u>H</u>₂), 4. 36 (2H, br s, ArCH₂), 7. 09 (2H, d, J=8 Hz, ArH), 7. 18 (2H, d, J=8Hz, ArH).

10 (実施例38)

15

20

25

3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4ーデシルアミノー2ー(4'-メトキシベンジルアミノ)-1,3,5-トリアジン・酢酸塩(1)、

3,6-ジヒドロ-6,6-ジメチル-4-デシルアミノ-2-(4'-メ トキシベンジルアミノ)-1,3,5-トリアジン・メタンスルホン酸塩(2)

フィー [クロロホルム・メタノール混液(9:1.5) で溶出] に付して精製し、エーテルを加えて結晶化させて融点 $56\sim58$ \mathbb{C} の無色結晶(2)を 1. 9 g 得た。

(2) ${}^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.87$ (3H, t, J=7Hz, CH $_{3}$), 1.0-1.6 (16H, m), 1.39 (6H, s, (CH₃)₂C), 2.75 (3H, s, CH₃SO₃⁻), 3.28 (2H, br dt-like, NHCH₂), 3.78 (3H, s, CH₃O), 4.43 (2H, d, J=6Hz, ArCH₂), 6.82 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7.1-7.3 (1H, over lap, NH), 7.20 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7.53 (1H, t, J=6Hz, NHCH₂), 7.9 2, 8.01 (1H, br s, NH, NH⁺).

(実施例39)

3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4ーデシルアミノー2ー(4'-メトキシベンジルアミノ)-1,3,5-トリアジン・マロン酸塩

(実施例40)

b r

25

s, NH, NH⁺).

5

3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4ーデシルアミノー2-(4'-メ トキシベンジルアミノ)-1,3,5-トリアジン・シュウ酸塩

実施例38の化合物 (1) 6.5 g (16.2ミリモル) を30%アセトニトリル水溶液50mlに溶かし、シュウ酸二水和物3.0 g (23.8ミリモル) を加えて加熱溶解後、冷却し、得られた結晶を50%アセトニトリル水溶液で再結晶して、融点101~103℃の無色結晶を2.9 g 得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.87$ (3H, t, J=7Hz, CH_{3}), 1.0-1.6 (16H, m), 1.45 (6H, s, (CH₃)₂C), 3. 31 (2H, br dt-like, $NHC\underline{H}_{2}$), 3.78 (3H, s, C

10 H_3O), 4. 46 (2H, d, J=5Hz, $ArCH_2$), 6. 4-6. 8 (
1H, br, NH), 6. 83 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 22 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 64, 7. 92, 8. 49, 8. 5 9 (each 1H, m, COOH, NH×2, NH⁺).

(実施例41)

3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4-デシルアミノー2-ベンジルアミノー1, 3, 5-トリアジン・酢酸塩(1)、

3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4ーデシルアミノー2ーベンジルア ミノー1、3、5-トリアジン・マロン酸塩(2)

N¹-ベンジル-N⁵-デシルービグアナイド・2塩酸塩8.5g(21.0 20 ミリモル)にメタノール140ml、アセトン100ml、濃塩酸0.6mlを加えて24時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール150mlに溶かし、水100ml、5N水酸化ナトリウム水溶液10mlを加え、1.5時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を酢酸エチルで抽出し、抽出液を水洗後、減圧下で溶媒を留去し、減圧下で十分に乾燥して無色固体(1)8 gを得た。次に、その3.6g(9.6ミリモル)を70%アセトニトリル水溶液30mlに溶かし、マロン酸16g(15.4ミリモル)を加えて加熱溶

解後、冷却し、得られた結晶を70%アセトニトリル水溶液で再結晶して、融点78~81℃の無色結晶(2)を3.9g得た。

- (2) ${}^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 0. 87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 0-1. 6 (16H, m), 1. 45 (6H, s, (CH₃) ${}_{2}C$).
- 5 , 3. 22 (2H, s, HOOCH₂COO⁻), 3. 27 (2H, br dt -1 ike, NHCH₂), 4. 55 (2H, d, J=5Hz, ArCH₂),
 7. 2-7. 4 (5H, m, ArH), 7. 50, 7. 98, 8. 29, 8.
 43 (each 1H, m).

(実施例42)

15

20

3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4ーデシルアミノー2ーベンジルアミノー1,3,5-トリアジン・シュウ酸塩

実施例41の化合物(1) 3.6 g(9.6 ミリモル)を70%アセトニトリル水溶液30mlに溶かし、シュウ酸二水和物2.0 g(15.9 ミリモル)を加えて加熱溶解後、冷却し、得られた結晶を70%アセトニトリル水溶液で再結晶して、融点95~98℃の無色結晶を4.0 g得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDC1₃) $\delta:0.87$ (3H, t, J=7Hz, CH_{3}), 1.0-1.6 (16H, m), 1.46 (6H, m, (CH₃)₂C), 3.27 (2H, br dt-like, $NHC\underline{H}_{2}$), 4.53 (2H, d, J=5Hz, $ArCH_{2}$), 7.2-7.3 (5H, m, ArH), 7.2-7.7 (2H, br), 7.99 (1H, m), 8.52 (2H, m).

(実施例43)

4-アミノー6-ウンデシルー3,6-ジヒドロー2ーベンジルアミノー13,5-トリアジン・塩酸塩(1)、

6-ウンデシルー 2 , 4-ジアミノー 1 , 6-ジヒドロー 1-ベンジルー 1

25 , 3, 5ートリアジン・塩酸塩(2)

N¹-ベンジルービグアナイド・塩酸塩8. Og (35. 1ミリモル) にエ

25

ていることが確認された。

タノール160ml、1ードデカナール13.0g(70.5ミリモル)、濃塩酸1.5mlを加えて16時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付して精製し、クロロホルム・メタノール混液 (9:1.5) 第1主溶出画分を80%エタノール水溶液より再結晶して、融点152~155℃の無色結晶(1)3.1gを、第2主溶出画分を80%エタノール水溶液より再結晶して、融点153~156℃の無色結晶(2)0.9gを得た。

(1) ${}^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.88$ (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.0-1.5 (18H, m), 1.68 (2H, m, HCC<u>H</u>₂)

10, 4.50 (2H, d, J=6Hz, ArC<u>H</u>₂NH), 4.67 (1H, t, J=5Hz, <u>H</u>CCH₂), 7.2-7.4 (6H, m, ArH, NH),

7.77 (1H, br t-like, ArCH₂N<u>H</u>), 8.31, 8.6

3 (each 1H, m, NH, NH⁺).

 1 H-NMRスペクトルは下記構造(19)を指示している。特にベンジル位 15 メチレンプロトン(δ : 4.50)とNH(δ : 7.77)シグナル間にカップリングが認められることによりベンジル位は2位のNHに結合していることが確認された。

(2) $^{1}H-NMR$ (CD₃OD) $\delta:0.90$ (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.1-1.5 (18H, m), 1.69 (2H, m, HCC<u>H</u>₂)

20 , 4.45, 4.87 (each 1H, ABq, J=16Hz, ArC<u>H</u>₂

NH), 4.62 (1H, dd, J=4, 7Hz, <u>H</u>CCH₂), 7.3-7.5 (5H, m, ArH).

 1 H-NMRスペクトルは下記構造式 (4) の化合物であることを指示している。特にベンジル位メチレンプロトンのAB型シグナル (δ : 4.45,4.87) が認められることによりベンジル位はかなり固定化された 1 位に結合し

(実施例44)

5

10

4-アミノー3,6-ジヒドロー6-ドデシルー2-ベンジルアミノー1, 3、5-トリアジン・塩酸塩

 N^1 -ベンジルービグアナイド・塩酸塩5.0g(22.0ミリモル)にエタノール150ml、1ートリデカナール6.5g(32.8ミリモル)、濃塩酸0.9mlを加えて17時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール100mlに溶かし、水50ml、5N水酸化ナトリウム水溶液10mlを加え、2時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を酢酸エチルで抽出し、抽出液を水洗後、濃塩酸5mlを加えた後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール混液(9:1.5)で溶出]に付して精製し、更に80%エタノール水溶液より再結晶して融点168~170℃の無色結晶1.2gを得た。

15 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ:0.88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.0-1.5 (20H, m), 1.69 (2H, m, HCC<u>H</u>₂), 4.53 (2H, d, J=6Hz, ArCH₂), 4.72 (1H, t, J=6Hz, <u>H</u>CCH₂), 7.2-7.4 (6H, m, ArH, NH), 7.78 (1H, br t-like, NH), 8.30, 8.55 (1H, br s

(実施例45)

6-ウンデシルー1-(4'-クロルフェニル)-2, 4-ジアミノー1, 6-ジヒドロ-6-メチルー1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩

N¹-フェニルービグアナイド・塩酸塩12.0g(48.4ミリモル)に エタノール200m1、2ートリデカノン10.1g(50.9ミリモル)、 濃塩酸2.0m1を加えて40時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を2 回シリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール混液(8:1.5)次いでクロロホルム・メタノール・酢酸混液(8:0.5:0.5 →8:1:1)で溶出]に付して精製し、80%エタノール水溶液に溶解後、 減圧下で溶媒を留去し、減圧下で十分に乾燥して淡黄色樹脂状の固体6.6g を得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.88$ (3H, t, J=7Hz, CH_{3} 10), 1.0-1.6 (18H, m), 1.51 (3H, s, $\underline{H}_{3}CCCH_{2}$), 1.72 (2H, m, $H_{3}CCC\underline{H}_{2}$), 5.0-5.4 (1H, br, NH), 7.1-7.3 (1H, over lap, NH), 7.24 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7.45 (2H, d, J=9Hz, ArH), 8.58, 9.04, 9.58 (each 1H, br s, NH×2, NH⁺).

15 (実施例46)

20

25

4-アミノー6-ウンデシルー3,6-ジヒドロー6-メチルー2-ベンジルアミノー1,3,5-トリアジン・塩酸塩

N¹ーベンジルービグアナイド・塩酸塩8.0g(35.1ミリモル)にエタノール180ml、2ートリデカノン13.0g(65.5ミリモル)、濃塩酸1.5mlを加えて24時間還流し、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノールより再結晶して回収のN¹ーベンジルービグアナイド・塩酸塩を取り除いた後、再結晶母液の溶媒を減圧下で留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール・酢酸混液(8:1.2:1)で溶出]に付して精製して樹脂状の固体3.3gを得た。次に樹脂状の固体をエタノール50mlに溶かし、水50ml、5N水酸化ナトリウム水溶液2.5mlを加え、2時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を酢酸エチルで抽出し

、抽出液を水洗後、濃塩酸2mlを加えた後、減圧下で溶媒を留去し、70% アセトニトリル水溶液より再結晶して融点104~105℃の白黄色結晶2. 6gを得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 88 (3H, t, J=7Hz, CH₃
5), 1. 1-1. 5 (18H, m), 1. 40 (3H, s, CH₃CCH₂),
1. 64 (2H, m, CH₃CCH₂), 4. 50 (2H, d, J=6Hz, A rCH₂NH), 7. 2-7. 4 (6H, m, ArH, NH), 7. 61 (1H, br t-like, ArCH₂NH), 8. 60, 8. 70 (1H, br s, NH, NH⁺).

10 (実施例47)

3, 6 - ジヒドロー 6, 6 - ジメチルー 4 - ノニルアミノー 2 - ベンジルア ミノー 1, 3, 5 - トリアジン・炭酸塩

N¹-ベンジル-N⁵-ノニルービグアナイド・2塩酸塩7.2g(18.4 ミリモル)にメタノール140ml、アセトン100ml、濃塩酸0.5ml を加えて16時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール100mlに溶かし、水80ml、5N水酸化ナトリウム水溶液8mlを加え、1.5時間還流後、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出し、抽出液を水洗後、炭酸ガスを吹き込み、析出した結晶をろ別して無色結晶を4.7g得た。この結晶を70%アセトニトリル水溶液より再結晶すると融点85~88℃の無色結晶が得20 られた。

¹H-NMR (CD₃OD) δ : 0. 89 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 2-1. 6 (14H, m), 1. 42 (3H, s, (CH₃)₂C), 3. 24 (2H, t, J=7Hz, NHC<u>H₂</u>), 4. 49 (2H, s, ArCH₂), 7. 2-7. 4 (5H, m, ArH).

25 (実施例48)

3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4-ノニルアミノー2-ベンジルア

ミノー1、3、5ートリアジン・酢酸塩

 N^1 ーベンジルー N^5 ーノニルービグアナイド・2塩酸塩18.2g(46. 6ミリモル) にメタノール300ml、アセトン250ml、濃塩酸1.2m 1を加えて22時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール300 mlに溶かし、水200ml、5N水酸化ナトリウム水溶液18mlを加え、 5 1. 5時間還流後、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出し、抽出液を水洗後、減 圧下で溶媒を留去し、無色結晶を18.9 g得た。 無色結晶3.0gをエタノール/エーテルより再結晶して、融点99~102

℃の無色結晶を1.9 g 得た。

- $^{1}H-NMR$ (CDC1₃) $\delta:0.87$ (3H, t, J=7Hz, CH_{3}), 10 1. 0-1. 4 (12H, m), 1. 31 (6H, s, (CH₃) $_{2}$ C), 1. 44 (2H, m, NHCH₂C \underline{H}_2), 1. 92 (3H, s, C \underline{H}_3 COOH) , 3. 22 (2H, br dt-1 ike, $NHCH_2CH_2$), 4. 48 (2 $H, d, J = 5 Hz, Ar CH_2$), 7. 2-7. 3 (5 H, m, Ar H),
- 15 8.16, 8.68 (each 1H, br t-like, NH), 9.0 9, 9. 25 (each 1H, br s, NH, NH^+). (実施例49)

3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4-ノニルアミノー2ーベンジルア ミノー1,3,5ートリアジン・臭化水素酸塩

実施例48の無色結晶5.1g (13.6ミリモル) を30%アセトニトリ 20 ル水溶液20mlに溶かし、47%臭化水素酸5mlを加え、冷却後、析出し た結晶をろ別し、70%アセトニトリル水溶液で再結晶して、融点91~93 ℃の無色結晶を 5.0 g 得た。

 $^{-1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.87$ (3H, t, J=7Hz, CH_3), 1. 0-1. 6 (14H, m), 1. 43 (6H, s, (CH₃) $_{2}$ C), 3 25 . 26 (2H, br dt-like, $NHCH_2$), 4. 52 (2H, d,

 $J=6\,H\,z$, $A\,r\,C\,H_2$), 6. 87 (1H, br t-like, NH), 7. 1-7. 4 (6H, m, $A\,r\,H$, NH), 8. 16, 8. 31 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

(実施例50)

10

3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4ーデシルアミノー2ーベンジルアミノー1,3,5-トリアジン・酢酸塩

ミリモル)にメタノール110m1、アセトン80ml、濃塩酸0.5mlを加えて22時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール100mlに溶かし、水80ml、5N水酸化ナトリウム水溶液7mlを加え、1.5時間還流後、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出し、抽出液を水洗後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール/エーテルで再結晶して、融点106~108℃の無色結晶を2.9g得た。

 N^1 -ベンジル- N^5 -デシル-ビグアナイド・2 塩酸塩 6.8 g (16.9

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 0. 88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 15 1. 0-1. 6 (16H, m), 1. 31 (6H, s, (CH₃)₂C), 1. 92 (3H, s, CH₃COOH), 3. 23 (2H, m, NHCH₂), 4. 47 (2H, m, ArCH₂), 7. 1-7. 4 (5H, m, ArH), 8. 18, 8. 69, 9. 10, 9. 25 (each 1H, m, NH×3, NH⁺).

20 (実施例51)

3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4ーウンデシルアミノー2ーベンジルアミノー1,3,5-トリアジン・シュウ酸塩

N¹ーベンジルーN⁵ーノニルービグアナイド・2塩酸塩8.0g(19.1 ミリモル)にメタノール140ml、アセトン100ml、濃塩酸0.5ml を加えて20時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール100mlに溶かし、水60ml、5N水酸化ナトリウム水溶液8.4mlを加え、1

5

10

25

. 5時間還流後、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出し、抽出液を水洗後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を70%アセトニトリル水溶液50m1に溶かし、シュウ酸二水和物 4.8g(38.2ミリモル)を加えて加熱溶解後、冷却し、得られた結晶を70%アセトニトリル水溶液で再結晶して、融点 $105\sim10$ 7 ∞ の無色結晶を8.1g得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.88$ (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.0-1.6 (18H, m), 1.40 (6H, s, (CH₃)₂C), 3.29 (2H, br dt-like, NHCH₂), 4.54 (2H, d, J=5Hz, ArCH₂), 7.0-7.4 (6H, m, ArH, NH), 7.86 (1H, br t-like), 8.41, 8.56 (each 1H,

(実施例52)

br s).

3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4ーオクチルアミノー2ーベンジルアミノー1,3,5-トリアジン・酢酸塩

- N¹ーベンジルーN⁵ーオクチルービグアナイド・2塩酸塩5.0g(13.3ミリモル)にメタノール100ml、アセトン100ml、濃塩酸0.4mlを加えて22時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール100mlに溶かし、水80ml、5N水酸化ナトリウム水溶液5.8mlを加え、
- 1.5時間還流後、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出し、抽出液を水洗後、減20 圧下で溶媒を留去し、得られた結晶 5.8 g の 2.8 g をエーテルで再結晶して、融点 8 8 ~ 9 1 ℃の無色結晶を 1.1 g 得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 1-1. 4 (10H, m), 1. 31 (6H, s, (CH₃)₂C), 1. 45 (2H, m, NHCH₂CH₂), 1. 92 (3H, s, CH₃COOH), 3. 22 (2H, m, NHCH₂CH₂), 4. 47 (2H, m, ArCH₂), 7. 1-7. 3 (5H, m, ArH), 8. 13, 8. 64 (each 1H, m, NH), 9.07, 9.23 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

(実施例53)

5

10

3, 6-ジヒドロー6, 6-ジエチルー4-ヘプチルアミノー2ーベンジル アミノー1、3, 5-トリアジン・塩酸塩

N¹ーベンジルーN⁵ーヘプチルービグアナイド・2塩酸塩6.0g(15.6ミリモル)にメタノール100ml、3ーペンタノン150ml、濃塩酸0.5mlを加えて24時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール100mlに溶かし、水80ml、5N水酸化ナトリウム水溶液5mlを加え、1.5時間還流後、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出し、抽出液を水洗、6N塩酸酸性後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール混液(9:1)で溶出]に付して精製し、淡黄色の樹脂状の固体4.7gを得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.86$ (3H, t, J=7Hz, CH₃), 0.91 (6H, t, J=7Hz, CH₂CH₃×2), 1.1-1.6 (10 H, m), 1.63 (4H, q, J=7Hz, CH₂CH₃×2), 3.24 (2H, br dt-like, NHCH₂), 4.51 (2H, d, J=6Hz, ArCH₂), 7.21 (1H, br t-like, NH), 7.1-7.4 (5H, m, ArH), 7.60 (1H, br t-like, NH)

20, 8.21, 8.38 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

(実施例54)

3,6-ジヒドロー6-スピロシクロペンタンー4-ヘプチルアミノー2ーベンジルアミノー1,3,5-トリアジン・酢酸塩

N¹-ベンジル-N⁵-ヘプチルービグアナイド・2塩酸塩8.0g(22. 25 1ミリモル)にシクロペンタノン15.0g(0.178モル)、メタノール 80ml、濃塩酸0.9mlを加えて48時間還流後、減圧下で溶媒を留去し 、残渣をメタノール100mlに溶かし、水20ml、5N水酸化ナトリウム 水溶液14mlを加え、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出し、抽出液を水洗後 、減圧下で溶媒を留去し、残渣の1/2量を取り、エタノール/エーテルより 再結晶を2回繰り返して融点100~102℃の無色結晶を2.8g得た。

5 ¹H-NMR (CDCl₃) δ:0.86 (3H, t, J=7Hz, CH₃),
1.1-1.5 (10H, m), 1.5-1.9 (8H, m), 1.91 (3
H, s, CH₃COOH), 3.18 (2H, br dt-like, NHC
H₂), 4.45 (2H, d, J=6Hz, ArCH₂), 7.1-7.3 (5
H, m, ArH), 8.41, 8.90 (each 1H, br t-lik
e, NH), 9.11, 9.22 (each 1H, br s, NH, NH⁺
).

(実施例55)

3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4ーデシルアミノー2ーフェネチルアミノー1,3,5-トリアジン・マロン酸塩

- N¹-フェネチル-N⁵-デシルービグアナイド・2塩酸塩12.0g(28.7ミリモル)にメタノール200ml、アセトン150ml、濃塩酸0.7mlを加えて17時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール150mlに溶かし、水120ml、5N水酸化ナトリウム水溶液12.6mlを加え、1.5時間還流後、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出、抽出液を水洗後、
- 20 減圧下で溶媒を留去して12.5gの固体を得た。次に、その5.9gを70%アセトニトリル水溶液50mlに溶かし、マロン酸163g(15.7ミリモル)を加えて加熱溶解後、冷却し、得られた結晶を70%アセトニトリル水溶液で再結晶して、融点105~106℃の無色結晶を1.7g得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.87$ (3H, t, J=6Hz, CH_{3}),

25 1. 1-1. 7 (16H, m), 1. 44 (6H, s, $(CH_3)_2C$), 2. 88 (2H, t, J=7Hz, $ArCH_2CH_2NH$), 3. 18 (2H, s, $HOOCC\underline{H}_2COO^-$), 3. 35 (2H, br dt-like, NHC \underline{H}_2), 3. 59 (2H, br dt-like, ArC $\underline{H}_2C\underline{H}_2$ NH), 7. 1-7. 3 (5H, m, ArH), 7. 65, 7. 75 (each 1H, m), 8. 37 (2H, m).

5 (実施例56)

10

3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4-ノニルアミノー2-フェネチルアミノー1,3,5-トリアジン・酢酸塩

N¹-フェネチル-N⁵-ノニルービグアナイド・2塩酸塩31.0g(76.7 ミリモル)にメタノール350ml、アセトン350ml、濃塩酸1.9mlを加えて16時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール350mlに溶かし、水250ml、5N水酸化ナトリウム水溶液31mlを加え、1.5時間還流後、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出、抽出液を水洗後、減圧

下で溶媒を留去し、残渣をエーテルで再結晶して、融点 7 2 ~ 7 6 ℃の無色結晶を 1 6.3 g 得た。

15 ¹H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 86 (3H, t, J=7Hz, CH₃),
1. 1-1. 4 (12H, m), 1. 34 (6H, s, (CH₃)₂C), 1.
54 (2H, m, NHCH₂CH₂), 1. 93 (3H, s, CH₃COO⁻),
2. 84 (2H, t, J=6Hz, ArCH₂CH₂NH), 3. 31 (2H,
br dt-like, NHCH₂CH₂), 3. 53 (2H, br dt-l
20 ike, ArCH₂CH₂NH), 7. 1-7. 3 (5H, m, ArH), 8.
15, 8. 29 (each 1H, m, NH), 9. 12, 9. 23 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

(実施例57)

4-オクチルアミノー3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー2-フェネチ25 ルアミノー1, 3, 5-トリアジン・酢酸塩 $N^1-フェネチル-N^5-オクチルービグアナイド・2塩酸塩13.1g(33$ 5

10

. 6ミリモル)にメタノール150ml、アセトン150ml、濃塩酸0. 8 mlを加えて24時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール150mlに溶かし、水100ml、5N水酸化ナトリウム水溶液13mlを加え、1. 5時間還流後、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出、抽出液を水洗後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール/エーテルで2回繰り返し再結晶して、融点86~88℃の無色結晶を4.8g得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 0. 86 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 1-1. 5 (10H, m), 1. 34 (6H, s, (CH₃)₂C), 1. 54 (2H, m, NHCH₂CH₂), 1. 94 (3H, s, CH₃COO⁻), 2. 84 (2H, t, J=7Hz, ArCH₂CH₂NH), 3. 31 (2H, br dt-like, NHCH₂CH₂), 3. 53 (2H, br dt-like, ArCH₂CH₂NH), 7. 1-7. 3 (5H, m, ArH), 8. 15, 8. 30 (each 1H, m, NH), 9. 11, 9. 22 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

15 (実施例58)

4-オクチルアミノ-3,6-ジヒドロ-6,6-ジメチル-2-(4'-メチルベンジルアミノ)-1,3,5-トリアジン・酢酸塩
N¹-4-メチルベンジル-N⁵-オクチルービグアナイド・2塩酸塩18.0g(46.1ミリモル)にメタノール300ml、アセトン180ml、濃塩
20酸1.2mlを加えて24時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール200mlに溶かし、水140ml、5N水酸化ナトリウム水溶液18.5mlを加え、1.5時間還流後、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出、抽出液を水洗後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエーテルに溶かし、冷却後、析出した結晶をろ別し、エタノール/エーテルで再結晶して、融点101~102℃の無色結晶を10.1g得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃): 0.87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1

. 1-1. 4 (10H, m), 1. 30 (6H, s, (CH₃)₂C), 1. 4
6 (2H, m, NHCH₂CH₂), 1. 91 (3H, s, CH₃COO⁻), 2
. 30 (3H, s, ArCH₃), 3. 25 (2H, br dt-like,
NHCH₂CH₂), 4. 43 (2H, d, J=5Hz, ArCH₂), 7. 0
7 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7. 15 (2H, d, J=8Hz, ArH), 8. 18, 8. 60 (each 1H, m, NH), 9. 12, 9.
22 (each 1H, m, NH, NH⁺).

(実施例59)

3,6-ジヒドロ-6,6-ジメチル-4-ヘプチルアミノ-2-(4'-10 メチルベンジルアミノ)-1,3,5-トリアジン・酢酸塩 N¹-4-メチルベンジル-N⁵-ヘプチルービグアナイド・2塩酸塩10.0 g(26.6ミリモル)にメタノール140ml、アセトン60ml、濃塩酸 0.7mlを加えて24時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール100mlに溶かし、水60ml、5N水酸化ナトリウム水溶液10.8m 1を加え、1時間還流後、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出、抽出液を10% 酢酸ナトリウム水溶液で洗浄、水洗後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をメチルエチルケトンで再結晶して、融点102~104℃の無色結晶を7.2g得た

¹H-NMR (CDCl₃): 0.87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1

20.1-1.4 (8H, m), 1.30 (6H, s, (CH₃)₂C), 1.46
(2H, m, NHCH₂CH₂), 1.91 (3H, s, CH₃COO⁻), 2.
30 (3H, s, ArCH₃), 3.24 (2H, br dt-like, N

HCH₂CH₂), 4.43 (2H, d, J=3Hz, ArCH₂), 7.07
(2H, d, J=8Hz, ArH), 7.15 (2H, d, J=8Hz, Ar

25 H), 8.17, 8.59 (each 1H, m, NH), 9.10, 9.2
1 (each 1H, br s, NH, NH⁺).

(実施例60)

3, 6-ジヒドロ-6, 6-ジメチルー4ーデシルアミノー2-(4'ーヒドロキシカルボニルベンジルアミノ)-1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩 N¹-(4-メトキシカルボニルベンジル)-N⁵-デシルービグアナイド・
5 2塩酸塩5.0g(10.8ミリモル)にメタノール50ml、アセトン100ml、ピペリジン1.6mlを加えて24時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール・酢酸混液(8:0.7:0.7→8:1:1)で溶出]に付して精製し、その4.0gをエタノール60mlに溶かし、水60ml、5N水酸化ナトリウム水溶液2.4mlを加え、2時間還流後、濃塩酸5mlを加えて減圧下で濃縮、クロロホルムで抽出し、水層をとり、減圧下で溶媒を留去、減圧下で十分に乾燥した後、残渣をメタノールで加熱抽出、ろ過、冷却後、再度、析出した、沈殿をろ過し、ろ液の溶媒を減圧下で留去し、残渣をエタノールで加熱抽出、ろ過後、

15 ろ液の溶媒を減圧下で留去し、残渣にエーテルを加えて白黄色の固体 3.4 g を得た。

¹H-NMR (CDCl₃): 0.87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1

.1-1.6 (16H, m), 1.49 (6H, s, (CH₃)₂C), 3.2

5 (2H, br dt-like, NHCH₂), 4.59 (2H, d, J=

20 6Hz, ArCH₂), 7.16 (1H, m, NH), 7.36 (2H, d,

J=8Hz, ArH), 7.74 (1H, m, NH), 7.99 (2H, d,

H, NH⁺).

(実施例61)

25 2-アミノー1, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4-ノニルアミノー1 -フェニルー1, 3, 5-トリアジン・塩酸塩 74

N¹-フェニル-N⁵-ノニル-ビグアナイド・2塩酸塩9.0g(23.9ミ リモル) にメタノール100ml、アセトン80ml、濃塩酸0.6mlを加 えて24時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をメチルエチルケトンで再 結晶して、融点134~137℃の無色結晶3.8gを得た。

- $^{1}H-NMR$ (CDCl₃): 0.88 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1 5 0-1.5(12H, m), 1. 52 (6H, m, (CH₃), C), 1. 6 1 (2H, m, NHCH₂C \underline{H}_2), 3. 36 (2H, br dt-like, $NHCH_{2}CH_{2}$), 4. 2-6. 0 (2H, br, NH_{2}), 7. 26-7. 31 (2H, m, ArH), 7. 53-7. 58 (3H, m, ArH), 8.
- 10 (1H, br t-like, NH), 10.00 (1H, br s, N 10 H^+).

(実施例62)

WO 2004/054989

- 3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4ーノニルアミノー2ーフェニルア ミノー1、3、5ートリアジン・酢酸塩
- 実施例61の再結晶母液をとり、減圧下で溶媒を留去し、残渣をエタノール7 15 0mlに溶かし、水45ml、5N水酸化ナトリウム水溶液6.8mlを加え 、1時間還流後、減圧下で濃縮、酢酸エチルで抽出、抽出液を10%酢酸ナト リウム水溶液で洗浄、水洗後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をメチルエチルケ トンで再結晶して、融点113~116℃の無色結晶を4.4g得た。
- $^{1}H-NMR$ (CDCl₃): 0.87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1 20 1-1.7 (14H, m), 1.46 (6H, s, (CH₃)₂C), <math>2.0 $3 (3H, s, CH_3COO^-), 3.32 (2H, br dt-like, N$ HCH_2), 7. 0-7. 6 (5H, m, ArH), 7. 85, 9. 03, 9 . 37 (each 1H, m, $NH\times2$, NH^+).

(実施例63) 25

2-アミノー4-オクチルルアミノー1, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチル

5

10

-1-(1'-ナフチル)-1,3,5-トリアジン・塩酸塩

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.88$ (3H, t, J=7Hz, CH_{3}), 1.1-1.8 (18H, m, (CH₂)₆, (CH₃)₂C), 3.39 (2H, br dt-like, NHCH₂), 4.2-5.8 (2H, br, NH₂), 7.4-8.1 (7H, m, ArH), 8.23 (1H, br t-like, NH), 10.01 (1H, br s, NH⁺).

(実施例64)

4-オクチルルアミノー 3 , 6-ジヒドロー 6 , 6-ジメチルー 2- (1' -ナフチルアミノ) -1 , 3 , 5-トリアジン

15 実施例63における淡黄色の固体1.6gをエタノール50mlに溶かし、水30ml、5N水酸化ナトリウム水溶液1.7mlを加え、1.5時間還流後、減圧下で濃縮し、エーエルで抽出、抽出液を水洗し、濃縮、冷却後、融点157~159℃の無色結晶を1.1g得た。

 $^{1}H-NMR$ (CD₃OD) $\delta:0.90$ (3H, t, J=7Hz, CH_{3}), 20 1.2-1.6 (12H, m), 1.37 (6H, s, (CH₃)₂C), 3. 15 (2H, t, J=7Hz, $NHC\underline{H}_{2}$), 7.36-8.06 (7H, m, ArH).

(実施例65)

 $4-オクチルアミノー2-シクロヘキシルメチルアミノー3,6-ジヒドロ 25 -6,6-ジメチルー1,3,5-トリアジン・酢酸塩 <math>N^1$ -シクロヘキシルメチルー N^5 -オクチルービグアナイド・2塩酸塩9.

Og (23.5ミリモル) にメタノール100ml、アセトン80ml、濃塩酸0.6mlを加えて21時間還流後、減圧下で溶媒を留去する。残渣にエタノール120ml、水80ml、5N水酸化ナトリウム9.5mlを加え、1時間還流後、減圧下で濃縮し、メチルエチルケトンで抽出、抽出液を水洗後、

(実施例66)

- 2,4-ジオクチルアミノ-3,6-ジヒドロ-6,6-ジメチル-1,3,5-トリアジン・酢酸塩
- N¹, N⁵-ジオクチルービグアナイド・2塩酸塩10.0g(25.1ミリモル)にメタノール100ml、アセトン80ml、濃塩酸0.6mlを加えて64時間還流後、減圧下で溶媒を留去する。残渣にエタノール110ml、水60ml、5N水酸化ナトリウム10.1mlを加え、1時間還流後、減圧下で濃縮し、酢酸エチルで抽出、抽出液を水洗し、減圧下で溶媒を留去、残渣をメチルエチルケトンで再結晶して、融点91~93℃の無色結晶を7.2g
 得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDC1₃) $\delta:0.88$ (6H, t, J=7Hz, $CH_{3}\times 2$), 1.0-1.4 (20H, m), 1.36 (6H, s, (CH₃)₂C), 1.53 (4H, m, $NHCH_{2}C\underline{H}_{2}\times 2$), 1.97 (3H, s, $CH_{3}\times 2$) (25 COO^{-}), 3.29 (4H, br dt-like, $NHC\underline{H}_{2}CH_{2}\times 2$), 8.09 (2H, m, $NH\times 2$), 9.10 (2H, br s, NH, NH

+) .

(実施例67)

4-オクチルアミノー3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー2-ヘプチル アミノー1. 3, 5-トリアジン・酢酸塩

- 5 N¹-オクチル-N⁵-ヘプチルービグアナイド・2塩酸塩8.0g(20.8ミリモル)にメタノール100ml、アセトン80ml、濃塩酸0.5mlを加えて64時間還流後、減圧下で溶媒を留去する。残渣にエタノール100ml、水60ml、5N水酸化ナトリウム8.5mlを加え、1時間還流後、減圧下で濃縮し、酢酸エチルで抽出、抽出液を水洗後、酢酸1.3gを加え、
- 10 減圧下で溶媒を留去、十分に乾燥後、残渣をメチルエチルケトンで再結晶して 、融点82~84℃の無色結晶を4.1 g 得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.88$ (6H, t, J=7Hz, $CH_{3}\times 2$), 1.1-1.5 (18H, m), 1.36 (6H, s, (CH₃)₂C), 1.53 (4H, m, $NHCH_{2}C\underline{H}_{2}\times 2$), 1.97 (3H, s, $CH_{3}C$) (15 OO-), 3.29 (4H, br dt-like, $NHC\underline{H}_{2}CH_{2}\times 2$), 8.12 (2H, m, $NH\times 2$), 9.11 (2H, br s, NH, NH^{+}).

(実施例68)

25

4-オクチルアミノー3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー2-ヘキシル20 アミノー1,3,5-トリアジン・酢酸塩

N¹-オクチルーN⁵-ヘキシルービグアナイド・2塩酸塩10.0g(27.0ミリモル)にメタノール120ml、アセトン100ml、濃塩酸0.7mlを加えて40時間還流後、減圧下で溶媒を留去する。残渣の1/2量にエタノール70ml、水46ml、5N水酸化ナトリウム6mlを加え、1時間還流後、減圧下で濃縮し、酢酸エチルで抽出、抽出液を水洗後、減圧下で溶媒を留去、残渣をメチルエチルケトンで再結晶して、融点92~94℃の無色結

晶を3.7g得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 88 (6H, t, J=7Hz, CH₃×2), 1. 1-1. 5 (16H, m), 1. 36 (6H, s, (CH₃)₂C), 1. 52 (4H, m, NHCH₂C \underline{H}_2 ×2), 1. 96 (3H, s, CH₃COO), 3. 28 (4H, br dt-like, NHC \underline{H}_2 CH₂×2), 8. 11 (2H, m, NH×2), 9. 10 (2H, br s, NH, NH⁺).

(実施例69)

5

15

2, 4-ジヘプチルアミノ-3, 6-ジヒドロ-6, 6-ジメチル-1, 310 , 5-トリアジン・酢酸塩

 N^1 , N^5 -ジへプチルービグアナイド・2塩酸塩10.0g(27.0ミリモル)にメタノール100ml、アセトン80ml、濃塩酸0.7mlを加えて24時間還流後、減圧下で溶媒を留去する。残渣にエタノール100ml、水60ml、5N水酸化ナトリウム10.9mlを加え、1時間還流後、減圧下で濃縮し、酢酸エチルで抽出、抽出液を10%酢酸ナトリウム水溶液で洗浄、水洗後、減圧下で溶媒を留去、残渣をメチルエチルケトンで再結晶して、融点83~85 $^{\circ}$ 0無色結晶を7.3g得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 88 (6H, t, J=7Hz, CH₃×2), 1. 0-1. 4 (16H, m), 1. 36 (6H, s, (CH₃)₂C), 20 1. 53 (4H, m, NHCH₂C \underline{H}_2 ×2), 1. 97 (3H, s, CH₃COO), 3. 29 (4H, m, NHC \underline{H}_2 CH₂×2), 8. 12 (2H, m, NH×2), 9. 11 (2H, m, NH, NH+).

(実施例70)

3,6-ジヒドロ-6,6-ジメチル-2-ヘキシルアミノ-4-ヘプチル 25 アミノ-1,3,5-トリアジン・酢酸塩

 N^1 ーへキシルー N^5 ーへプチルービグアナイド・2塩酸塩10.0g(28

. 1ミリモル)にメタノール100ml、アセトン80ml、濃塩酸0.7m 1を加えて23時間還流後、減圧下で溶媒を留去する。残渣にエタノール10 0ml、水60ml、5N水酸化ナトリウム11.3mlを加え、1時間還流 後、減圧下で濃縮し、酢酸エチルで抽出、抽出液を10%酢酸ナトリウム水溶 液で洗浄、水洗後、減圧下で溶媒を留去、残渣をメチルエチルケトンで再結晶 して、融点70~75℃の無色結晶を8.4g得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ: 0. 88 (6H, t, J=7Hz, CH₃×2), 1. 2-1. 7 (18H, m), 1. 36 (6H, s, (CH₃) ₂C), 1. 97 (3H, s, CH₃COO⁻), 3. 29 (4H, br dt-like, NHC \underline{H}_2 ×2), 8. 10 (2H, m, NH×2), 9. 10 (2H, br s, NH, NH⁺).

(実施例71)

3, 6-ジヒドロー6, 6-ジメチルー4ーヘプチルアミノー2ー(1', 1', 3', 3', -テトラメチルブチルアミノ)-1, 3, 5-トリアジン・

15 酢酸塩

5

10

20

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.87$ (3H, t, J=7Hz, CH_{3}), 25 0.98 (9H, s, (CH₃) $_{3}C$), 1.1-1.6 (10H, m), 1. 38, 1.42 (each 6H, s, (CH₃) $_{2}C\times2$), 1.89 (2H , s, CH_2), 1. 97 (3H, s, CH_3COO^-), 3. 29 (2H, b r dt-like, $NHC\underline{H}_2$), 7. 33 (1H, br s, NH), 8. 09 (1H, m, NH), 8. 81, 9. 09 (each H, m, NH, NH⁺).

5 (実施例72)

10

15

2-アミノー3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4-テトラデシルアミノー1,3,5-トリアジン・塩酸塩

1-アミノテトラデカン・塩酸塩27g(0.108モル)、ジシアノジアミド9.5g(0.113モル)に<math>n-プロパノール150mlを加え、64時間還流後、冷却し、析出した結晶($1-アミノテトラデカン・塩酸塩)をろ別し、ろ液を濃縮後、冷却し、無色結晶(粗<math>N^1-Fトラデシルービグアナイド・塩酸塩)を得た。次に、その10.0g(30.0ミリモル)にメタノール100<math>ml$ 、アセトン80ml、濃塩酸3.0mlを加えて20時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [クロロホルム・メタノール・酢酸混液($8:1:1\rightarrow 8:1:2$)で溶出]に付して精製し、メチルエチルケトンで再結晶して融点186-187Cの無色結晶

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) $\delta:0.86$ (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.2-1.6 (22H, m), 1.43 (6H, s, (CH₃)₂C)

20 , 3. 25 (2H, br t-1 ike, $NHC\underline{H}_2$), 7. 02, 7. 41 (each 2H, m), 8. 68 (1H, m).

(実施例73)

1.2gを得た。

2-エチルアミノ-3, 6-ジヒドロ-6, 6-ジメチル-4-ドデシルア ミノ-1, 3, 5-トリアジン・酢酸塩

 N^1 -エチル- N^5 -ドデシルービグアナイド・塩酸塩 8.0g(24.0ミリモル)にメタノール 100m1、アセトン 80m1、濃塩酸 2.6m1 を加

えて64時間還流後、減圧下で溶媒を留去する。残渣にエタノール100ml、水60ml、5N水酸化ナトリウム12.0mlを加え、1時間還流後、減圧下で濃縮し、酢酸エチルで抽出、抽出液を10%酢酸ナトリウム水溶液で洗净、水洗後、減圧下で溶媒を留去、残渣をメチルエチルケトンで再結晶して、

5 融点79~82℃の無色結晶を6.2 g得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDC1₃) $\delta:0.88$ (3H, t, J=7Hz, CH_{3}), 1. 16 (3H, t, J=7Hz, $NHCH_{2}C\underline{H_{3}}$), 1. 1-1. 4 (18 H, m), 1. 37 (6H, s, (CH₃)₂C), 1. 53 (2H, m, NH $CH_{2}C\underline{H_{2}}$), 1. 97 (3H, s, $CH_{3}COO^{-}$), 3. 31 (4H, m,

10 NHC \underline{H}_2 CH₂, NHC \underline{H}_2 CH₃), 8. 13 (2H, m, NH×2), 9. 12 (2H, m, NH, NH⁺).

(実施例74)

25

3,6-ジヒドロー2,4-ジオクチルアミノー1,3,5-トリアジン・酢酸塩

N¹、N⁵-ジオクチルービグアナイド・2塩酸塩5.8g(14.6ミリモル)にブタノール200ml、メチラール13ml(0.15モル)、濃塩酸1.2mlを加えて28時間還流後、減圧下で溶媒を留去する。残渣にエタノール50ml、水30ml、5N水酸化ナトリウム5.9mlを加え、1時間還流後、減圧下で濃縮し、酢酸エチルで抽出、抽出液を10%酢酸ナトリウム水溶液で洗浄、水洗後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をメチルエチルケトンで再結晶して、融点117-121℃の無色結晶を2.1g得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) $\delta:0.88$ (6H, t, J=7Hz, $CH_{3}\times 2$), 1. 1-1.4 (20H, m), 1.54 (4H, m, $NHCH_{2}C\underline{H}_{2}\times 2$), 1.97 (3H, s, $CH_{3}COO^{-}$), 3.30 (4H, br t-l i ke, $NHC\underline{H}_{2}CH_{2}\times 2$), 4.37 (2H, s, CH_{2}), 7.28 (1H, m, NH), 8.22 (2H, m, $NH\times 2$).

(実施例75)

2-アミノー3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4-ドデシルアミノー1,3,5-トリアジン・硝酸塩

1-アミノドデカン・塩酸塩17.0g(76.6ミリモル)、ジシアノジ
アミド6.5g(77.3ミリモル)を185~190℃の油浴中で40分間
、攪拌・加熱後、エタノール200m1に溶かし、更にアセトン100m1、
濃塩酸7.7mlを加えて20時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール混液(8:2)で溶出]に付して精製する。精製物20gを酢酸エチル・メタノール混液に
つ 溶かし、5N水酸化ナトリウム15ml、水を加えて十分に攪拌し、酢酸エチル層を10%酢酸ナトリウム水溶液で洗浄後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をメタノール100mlに溶かし、氷冷下、濃硝酸3.0mlを加え、減圧下で溶媒を留去し、残渣をメタノール100mlに溶かし、氷冷下、濃硝酸3.0mlを加え、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール・酢酸混液(8:1:1→8:1:2)で溶出]に付して精製し、

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) δ : 0. 86 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 1-1. 6 (20H, m), 1. 39 (6H, s, (CH₃) $_{2}$ C), 3. 0-3. 3 (2H, m, NHC $_{1}$), 7. 10, 8. 01 (each 2H, m), 8. 35 (1H, m).

20 (実施例76)

15

淡黄色樹脂状の固体 6.2 g を得た。

4-オクチルアミノ-3, 6-ジヒドロ-6, 6-ジメチル-2-ヘキシルア ミノ-1, 3, 5-トリアジン・グルコン酸塩

実施例68における残渣5.4gにエタノール70ml、水35ml、5N 水酸化ナトリウム5mlを加え、1時間還流後、減圧下で濃縮し、エーテルで 25 抽出、抽出液を水洗後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をアセトンに溶かし、5 0%グルコン酸溶液5.4g(13.8ミリモル)を加え、析出した結晶をメ チルエチルケトン・エタノール混液 (8:2) で再結晶して、融点103~105℃の無色結晶を3.6 g 得た。

 1 H-NMR(CD₃OD) δ : 0. 80-0. 95(6H, m, CH₃×2) , 1. 1-1. 7(20H, m), 1. 46(6H, s, (CH₃) $_{2}$ C), 3 5 . 1-3. 4(4H, m, NHC \underline{H}_{2} ×2), 3. 5-4. 1(6H, m, グルコン酸).

(実施例77)

4-オクチルアミノ-3, 6-ジヒドロ-6, 6-ジメチル-2-(4'-メチルベンジルアミノ-1, 3, 5-トリアジン・グルコン酸塩

実施例58の化合物3.0g(7.2ミリモル)にエーテル100ml、水30ml、5N水酸化ナトリウム1.7mlを加え、攪拌後、水洗、減圧下で溶媒を留去し、残渣をアセトン20mlに溶かし、50%グルコン酸溶液3.1g(7.9ミリモル)を加え、析出した結晶をメチルエチルケトン・エタノール混液(8:2)で再結晶して、融点122~124℃の無色結晶を2.0
 15 g得た。

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆-D₂O) δ : 0. 85 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 1-1. 5 (12H, m), 1. 37 (6H, s, (CH₃))₂C), 2. 27 (3H, s, ArCH₃), 3. 0-3. 9 (6H, m, グルコン酸), 3. 20 (2H, br t-like, NHCH₂), 4. 4 1 (2H, s, ArCH₂), 7. 12, 7. 17 (each 2H, d, J=8Hz, ArH).

(実施例78)

20

3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4-ノニルアミノー2-ベンジルア ミノー1,3,5-トリアジン・グルコン酸塩

25 実施例48の化合物3.2g(7.6ミリモル)にエーテル100ml、水30ml、5N水酸化ナトリウム1.7mlを加え、攪拌後、水洗、減圧下で

溶媒を留去し、残渣をアセトン20m1に溶かし、50%グルコン酸溶液 3.1g (7.9ミリモル)を加え、析出した結晶をメチルエチルケトン・エタノール混液 (8:2) で再結晶して、融点 $102\sim104$ $\mathbb C$ の無色結晶 3.4g を得た。

- 5 ¹H-NMR (DMSO-d₆-D₂O) δ:0.85 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1.1-1.5 (14H, m), 1.38 (6H, s, (CH₃))
 ₂C), 3.0-3.9 (6H, m, グルコン酸), 3.19 (2H, brt-like, NHCH₂), 4.46 (2H, s, ArCH₂), 7.2-7
 .4 (5H, m, ArH).
- 10 (実施例79)
 - 3,6-ジヒドロー6,6-ジメチルー4ードデシルアミノー2ーフルフリルアミノー1,3,5-トリアジン・酢酸塩

 N^1 -フルフリル- N^5 -ドデシル-ビグアナイド・2塩酸塩10.0g(23.7 * 1

- 15 6mlを加えて22時間還流後、減圧下で溶媒を留去する。残渣を酢酸エチルに溶かし、5N水酸化ナトリウム11mlを加えて攪拌後、10%酢酸ナトリウム水溶液で洗浄後、減圧下で溶媒を留去、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール・酢酸混液(9:1:1)で溶出]に付して精製し、淡黄色樹脂状の固体8.4gを得た。
- 20 $^{1}H-NMR$ (CDC1₃) $\delta:0.88$ (3H, t, J=7Hz, CH_{3}), 1. 2-1.4 (18H, m), 1. 31 (6H, s, (CH₃)₂C), 1. 52 (2H, m, $NHCH_{2}C\underline{H}_{2}$), 1. 93 (3H, s, $CH_{3}COO^{-}$), 3. 29 (2H, m, $NHC\underline{H}_{2}CH_{2}$), 4. 49 (2H, m, $7\nu7J\nu$), 6. 17, 6. 27, 7. 29 (each H, m, $7\nu7J\nu$), 8. 2 2, 8. 59 (each H, NH), 9. 13, 9. 26 (each H, br s, NH, NH^{+}).

(実施例80)

3, 6-ジヒドロ-6, 6-ジメチル-4-ドデシルアミノ-2-(4-スルファモイルベンジルアミノ)-1, 3, 5-トリアジン

N¹- (4-スルファモイルベンジル) -N⁵-ドデシルービグアナイド・2 5 塩酸塩5.5g(10.0ミリモル) にメタノール100ml、アセトン80 ml、濃塩酸0.3mlを加えて22時間還流後、減圧下で溶媒を留去する。 残渣にエタノール60ml、水40ml、5N水酸化ナトリウム6.2mlを 加え、1時間還流後、減圧下で濃縮し、酢酸エチルで抽出、抽出液を10%酢 酸ナトリウム水溶液で洗浄、水洗後、減圧下で溶媒を留去、残渣をメチルエチ 10 ルケトン・エタノール混液(8:2)、次いでエタノールで繰り返し再結晶し て、融点188~191℃の無色結晶を1.4g得た。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0. 87 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 0-1. 6 (20H, m), 1. 40 (6H, s, (CH₃)₂C), 3. 26 (2H, br dt-1ike, NHCH₂), 4. 49 (2H, m, A rCH₂), 7. 16 (2H, d, J=8Hz, ArH), 7. 60 (2H, d, J=8Hz, ArH).

(実施例81)

15

2-アミノー4-オクチルアミノー1-(3-キノリル)-1,6-ジヒドロ-6,6-ジメチル-1,3,5-トリアジン・<math>2 塩酸塩

N¹- (3-キノリル) -N⁵-オクチルービグアナイド・2塩酸塩7.0g
 (18.6ミリモル) にメタノール150ml、アセトン120ml、濃塩酸
 0.5mlを加えて26時間還流後、濃塩酸1.8mlを追加して22時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[クロロホルム・メタノール混液(9:1)で溶出]に付して精製し、淡黄色粉
 末5.3gを得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃-D₂O) δ : 0. 79 (3H, t, J=7Hz, C

 H_3), 1. 1-1. 7 (12H, m), 1. 63 (6H, s, (CH₃)₂C), 3. 41 (2H, t, J=7Hz, $NHC\underline{H}_2$), 7. 6-9. 3 (6H, m, キノリル).

(実施例82)

5 4-オクチルアミノー2-(3-キノリルアミノ)-3,6-ジヒドロー6、6-ジメチルー1,3,5-トリアジン・酢酸塩

実施例81の化合物4.0g(8.8ミリモル)にエタノール60ml、水40ml、5N水酸化ナトリウム5.5mlを加え、1時間還流後、減圧下で濃縮し、酢酸エチルで抽出、抽出液を10%酢酸ナトリウム水溶液で洗浄、水洗後、減圧下で溶媒を留去、残渣をメチルエチルケトン・エーテルルで再結晶して、融点62~65 $^{\circ}$ Cの淡黄色結晶を2.5g得た。

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃-D₂O) $\delta:0.81$ (3H, t, J=7Hz, C $_{\rm H_3}$), 1.1-1.6 (12H, m), 1.48 (6H, s, (CH₃) $_{\rm 2}$ C), 2.06 (3H, s, CH₃COO⁻), 3.30 (2H, t, J=7Hz $_{\rm T}$ IS . NHCH₂), 7.4-9.0 (6H, m, $_{\rm T}$ /J/ $_{\rm L}$).

(参考例1)

10

 N^{1} - (4-メトキシベンジル)-シアノグアニジン (実施例1の製造法1における9の化合物)

4-メトキシベンジルアミン・塩酸塩70.0g(0.40モル)、ナトリウムジシアナミド39.5g(0.44モル)にアセトニトリル800mlを加え、19時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣をメタノールに加熱溶解させ、不溶物をろ別後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を酢酸エチルより再結晶して融点89~92℃の無色結晶を67.0g得た。

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) δ : 3. 73 (3H, s, CH₃O), 4. 25 19 (2H, d, J=6Hz, ArCH₂), 6. 71 (1H, m, NH), 6. 90 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 19 (2H, d, J=9H z, ArH), 7.1-7.3 (1H, over lap, NH). (参考例2)

 $N^{1}-(4-$ メトキシベンジル) $-N^{5}-$ デシルービグアナイド・2 塩酸塩(実施例1の製造法1における11の化合物)

参考例1の化合物40.0g(0.17モル)、1ーアミノデカン27.4g(0.17モル)をキシレン660mlに懸濁させ、濃塩酸16mlを加え、ジーンスターク(水分分留器)を付け8時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣を70%アセトニトリル水溶液に溶かし、氷冷下、濃塩酸28mlを加え、析出した結晶を70%アセトニトリル水溶液で再結晶して融点222~2
 24℃の無色結晶を62.0g得た。

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) δ : 0. 86 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 0. 9-1. 6 (16H, m), 3. 15 (2H, m, NHC \underline{H}_{2}), 3. 74 (3H, s, CH₃O), 4. 38 (2H, m, ArCH₂), 5. 0-5. 6 (1H, br, NH), 6. 92 (2H, d, J=8Hz, ArH),

15 7. 32 (2H, m, ArH), 8. 4-9. 6 (3H, br, NH×3). (参考例3)

 N^1-4- メトキシフェネチルービグアナイド・塩酸塩(実施例 15 の製造 法 2 における 16 の化合物)

4-メトキシフェネチルアミン・塩酸塩30.0g(0.16モル)、ジシアノジアミド14.1g(0.17モル)にn-プロパノール200mlを加え、24時間還流後、冷却し、析出した結晶をろ別し、ろ液を濃縮、冷却後、析出した結晶をn-プロパノールで再結晶して融点136~139℃の無色結晶を22.6g得た。

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) δ : 2. 70 (2H, t-like, ArC 25 $\underline{H}_{2}CH_{2}$), 3. 27 (2H, dt-like, ArCH₂C \underline{H}_{2}), 3. 72 (3H, s, CH₃O), 6. 66 (4H, m, NH), 6. 87 (2H, d

, J=9Hz, ArH), 6. 7-7. 1 (2H, over lap, NH) , 7. 16 (2H, d, J=9Hz, ArH), 7. 2-7. 5 (1H, br, NH⁺).

(参考例4)

5 N^1 -ヘキシルーシアノグアニジン(実施例 68の製造法 1 における 9 の化合物)

1-ヘキシルアミン・塩酸塩49.0g(0.36モル)、ナトリウムジシアナミド35.0g(0.39モル)にイソプロピルアルコール300mlを加え、20時間還流後、減圧下で溶媒を留去し、残渣にメタノールを加えて加熱し、不溶物をろ別後、減圧下で溶媒を留去し、残渣にジオキサンを加えて加熱後、濃縮、冷却し、無色結晶を35.2g得た。

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) δ : 0. 86 (3H, t, J=7Hz, CH₃), 1. 1-1. 5 (8H, m), 3. 02 (2H, br dt-like NHC \underline{H}_{2}), 6. 61 (2H, m, NH×2), 7. 77 (1H, m, NH).

(参考例5)

10

15

 N^1 ーへキシルー N^5 ーオクチルービグアナイド・2 塩酸塩(実施例 6 8 の製造法 1 における 1 1 の化合物)

参考例4の化合物10.0g(59.4ミリモル)、1-アミノオクタン8
20 .1g(62.4ミリモル)をキシレン200mlに懸濁させ、濃塩酸5.7
mlを加え、ジーンスターク(水分分留器)を付け8時間還流後、減圧下で溶
媒を留去し、残渣を70%アセトニトリル水溶液100mlに溶かし、濃塩酸
9.9mlを加えて氷冷し、無色結晶を16.2g得た。

¹H-NMR (DMSO-d₆, D₂O) δ: 0. 87 (6H, m, CH₃×2 25), 0. 15-1. 40 (16H, m), 1. 52 (4H, m, NHCH₂C \underline{H}_2 ×2), 3. 18 (4H, t, J=7Hz, NHC \underline{H}_2 CH₂×2). 5

10

15

<抗菌活性試験>

各実施例で得られた化合物について、抗菌作用を調べるため、日本化学療法 学会標準法に従い、最小発育阻止濃度(MIC)を求めた。

試験菌として、S. aureus 209PJC、MRSA 97-115、MRSA KM 97-53、MRSA KM97-108、VRE 49、E. coli NIHJ JC-2、P. aeruginosa PAO-1、P. aeruginosa No. 12、P. aeruginosa KM97-5の9種を用い、培地はMueller-Hinton broth (DIFCO)を用い、供試菌1白金耳を培地20mlに接種し、37℃で16~20時間静置培養した後、滅菌生理食塩水で各菌種とも10⁵個/mlに希釈して試験菌液とした。

次に各化合物をメタノールに溶解後、培地で1/2の段階希釈をして感受性用測定培地を調整し、試験管に2m1ずつを分注した。培地における化合物濃度は、 100μ g/m1及びその2n倍 ($n=-10\sim1$) とした。試験菌液をそれぞれの感受性培地に $25\mu1$ 接種し、37℃で $20\sim24$ 時間培養後判定を行い、発育が完全に阻止された最低濃度(最小発育阻止濃度、MIC)を測定した。また、対照薬として、20%グルコン酸クロルヘキシジン溶液(和光純薬工業株式会社製)を用いて同様に試験を行った。

試験結果を下記表に示す。表中の数値はMICを表し、単位は μ g / m l で 20 ある。

第1表

717 = 12K							
			化	合	物		
菌 株	実施例1	実施例2	実施例3	実施例4	実施例5	実施例 6	実施例7
S. aureus 209PJC	0. 4	0. 4	1.6	0. 4	0. 5	0. 9	0. 2
MRSA 97-115	0. 4	0.8	1.6	0.8	0. 9	1.8	0.8
E. coli NIHJ JC-2	12. 5	12. 5	25	50	15	57	12. 5
P. aeruginosa PAO-1	25	50	50	50	30	114	50

第2表

)\u00e4							
			化	合	物		
菌株	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例
	8	9	1 0	1 1	12(1)	12(2)	1 3
S. aureus 209PJC	0. 4	0. 4	0. 4	0. 4	0. 4	0.8	1.6
MRSA 97-115	3. 1	1. 6	6. 4	1.6	0.8	1. 6	1. 6
E. coli NIHJ JC-2	25	100	12. 8	>100	25	50	>100
P. aeruginosa PAO-1	>100	>100	26	>100	25	50	>100

第3表

5

			化	合	物		
菌株	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例
	14	15(1)	15(2)	16(1)	16(2)	1 7	18(1)
S. aureus 209PJC	3. 1	0. 4	0. 4	0. 4	0. 4	0. 8	0. 4
MRSA 97-115	3. 1	1. 6	1. 6	1.6	1.6	1. 6	0.8
E. coli NIHJ JC-2	50	25	50	25	. 25	12. 5	6. 3
P. aeruginosa PAO-1	100	50	50	50	25	25	25

第4表

			化	合	物		
菌株	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例
	18(2)	1 9	20	2 1	2 2	23	2 4
S. aureus 209PJC	0.8	0. 4	3. 1	1. 5	0.8	0.8	1. 6
MRSA 97-115	1.6	3. 1	3. 1	3. 1	0.8	1.6	1.6
E. coli NIHJ JC-2	6. 3	50	50	25	25	>100	50 ·
P. aeruginosa PAO-1	12. 5	100	50	50	25	>100	50

第5表

			化	合	物		
菌株	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例
	25	26	2 7	28	29	3 0	3 1
S. aureus 209PJC	1.6	3. 1	1. 6	1.6	0.8	1. 6	1.6
MRSA 97-115	1.6	6. 3	1.6	3. 1	1.6	3. 1	3. 1
E. coli NIHJ JC-2	50	50	25	25	>100	25	12. 5
P. aeruginosa PAO-1	100	50	>100	50	>100	50	25

5 第6表

)(J = J(
			化	合	物		
菌株	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例
	3 2	3 3	3 4	3 5	3 6	3 7	38 (2)
S. aureus 209PJC	0.8	1.6	1.6	0.8	0.8	0.8	0. 4
MRSA 97-115	1. 6	3. 1	1.6	3. 1	1. 6	1. 6	0.8
E. coli NIHJ JC-2	25	25	50	25	>100	12. 5	25
P. aeruginosa PAO-1	100	50	100	25	>100	25	100

第7表

			化	合	物		
菌株	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例
	3 9	4 0	41 (2)	4 2	43(1)	43(2)	4 4
S. aureus 209PJC	0. 4	0. 4	0. 4	0.8	0. 4	0.8	0. 2
MRSA 97-115	0.8	0.8	0.8	1.6	0.8	1. 6	0.8
E. coli NIHJ JC-2	25	25	6. 3	12. 5	6. 3	25	1. 6
P. aeruginosa PAO-1	50	25	12. 5	12. 5	25	25	12. 5

第8表

	化	合	物
菌 株	実施例45	実施例46	実施例47
S. aureus 209PJC	0.4	0.4	0.4
MRSA 97-115	0.4	0.4	0.8
E. coli NIHJ JC-2	> 1 0 0	12.5	12.5
P. aeruginosa PAO-1	>100	2 5	12.5

5 第9表

			1	الا	合	物	
菌株	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例
	48	4 9	5 0	5 1	5 2	5 3	5 4
S. aureus 209PJC	0.8	0. 4	0. 4	0. 4	0.8	1.6	0. 8
MRSA 97-115	1.6	0.8	0. 4	0.8	1. 6	3. 1	1. 6
E. coli NIHJ JC-2	12. 5	12. 5	12. 5	50	12. 5	50	50
P. aeruginosa PAO-1	12. 5	25	25	100	25	100	100

第10表

			1	'比	合	物	
菌株	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例
	5 5	5 6	5 7	5 8	5 9	6 0	6 1
S. aureus 209PJC	0. 4	0. 4	0.8	0. 4	0.8	3. 1	6. 3
MRSA 97-115	0.8	0.8	1.6	0. 4	1. 6	6. 3	6. 3
E. coli NIHJ JC-2	12. 5	12. 5	25	12. 5	25	>100	>100
P. aeruginosa PAO-1	50	12. 5	25	12. 5	50	>100	>100

第11表

			1	'E	合	物	
 菌 株	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例
	6 2	63	6 4	6 5	6 6	6 7	68
S. aureus 209PJC	0.8	6. 3	0.8	0.8	0.8	0.8	0.8
MRSA 97-115	0.8	6. 3	0.8	0.8	1. 6	1. 6	0.8
E. coli NIHJ JC-2	12. 5	100	25	25	100	100	12. 5
P. aeruginosa PAO-1	12. 5	100	25	50	>100	100	50

第12表

77 2 2 3								
				化	合	物		
菌株	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例	実施例
	6 9	70	7 1	7 2	7 3	7 4	7 5	7 6
S. aureus 209PJC	0.8	0.8	0.8	0.8	0.8	0.8	0.8	0.8
MRSA 97-115	0.8	1.6	0.8	1.6	1. 6	0.8	3. 1	1.6
E. coli NIHJ JC-2	12. 5	25	100	25	12. 5	12. 5	25	25
P.aeruginosa PAO-1	50	25	100	25	50	100	50	50

第13表

77 I U 32					
		化	合	物	
菌株	実施例	実施例	実施例	実施例	対照薬
	7 9	8 0	8 1	8 2	
S. aureus 209PJC	0.8	0.4	0.8	0.8	0. 2
MRSA 97-115	1.6	1.6	1. 6	1. 6	3. 1
E. coli NIHJ JC-2	50	>100	12. 5	25	1.6
P.aeruginosa PAO-1	100	>100	50	50	50

第14表

	化 合物					
菌株	実施例	実施例	実施例	対照薬		
	4 8	5 8	6 8			
MRSA KM 97-53	0.8	1. 6	1. 6	3. 1		
MRSA KM 97-108	1. 6	1. 6	1. 6	3. 1		
VRE 49	0.8	1. 6	1. 6	3. 1		
P. aeruginosa No. 12	25	25	50	12. 5		
P. aeruginosa KM 97-5	25	25	50	12. 5		

<殺菌活性試験>

した。

15

実施例1、2、4、15(1)、22、31、37、38(2)、43(1 5)、43(2)、48、49、56、58、65、68、69、72、82の 化合物と対照薬について石炭酸係数測定法を用いて殺菌活性の評価を行った。 試験菌には、抗菌活性試験と同様の菌種を用い、使用培地は試験菌の前培養 培地としてSCD培地(栄研化学株式会社製)、また殺菌処理後の試験液中の 生存菌の増殖培地にはハートインフュジョンブイヨン培地(栄研化学株式会社 10 製)を用い、供試菌1白金耳に培地20mlに接種し、37℃で18~20時 間静置培養後、滅菌生理食塩水にて1×10⁷個/mlに調整し、試験菌液と

次に各化合物のメタノール溶液を滅菌水で1/2段階希釈をし、5m1ずつを試験管に分注し、先に調整した試験菌液0.5m1を加えよく混和する。1分、 $3分および5分経過後、被検液<math>5\mu1$ を採取し、ハートインフュジョンブイヨン培地2m1に接種し、37°C、40~48時間培養し、菌の発育の有無を判定する。試験は3回行い、552回以上、菌の発育の認められなかった最小の濃度を最小殺菌濃度(MBC値)とした。また、対照薬として、20%グ

ルコン酸クロルヘキシジン溶液(和光純薬工業株式会社製)を用いて同様に試験を行った。

試験結果を下記表に示す。表中の数値はMBCを表し、単位は μ g / m l である。

第15表

5

710 2 0 7										
	実施例1			3	実施例 2			実施例4		
菌 株	1分	3分	5分	1分	3分	5分	1分	3分	5分	
S. aureus 209PJC	6. 3	3. 1	3. 1	12. 5	6. 3	3. 1	50	12. 5	6. 3	
MRSA 97-115	25	6. 3	6. 3	25	12. 5	6. 3	25	6. 3	6. 3	
E. coli NIHJ JC-2	6. 1	3. 1	1. 6	6. 3	3. 1	3. 1	3. 1	1. 6	1. 6	
P. aeruginosa PAO-1	1. 6	0.8	0.8	3. 1	1. 6	1.6	3. 1	3. 1	1.6	

第16表

#10X								
	実施	例15(1)		実施例22			
菌 株	1分	3分	5分	1分	3分	5分		
S. aureus 209PJC	12. 5	3. 1	3. 1	12. 5	6. 3	6. 3		
MRSA 97-115	25	12. 5	6. 3	25	25	12. 5		
E. coli NIHJ JC-2	6. 3	3. 1	1.6	6. 3	6. 3	6. 3		
P.aeruginosa PAO-1	6. 3	3. 1	3. 1	12. 5	3. 1	3. 1		

第17表

77.2										
	実	実施例31			実施例37			実施例38(2)		
菌 株	1分	3分	5分	1分	3分	5分	1分	3分	5分	
S.aureus 209PJC	25	12. 5	12. 5	12. 5	6. 3	6. 3	12. 5	6. 3	3. 1	
MRSA 97-115	25	12. 5	6. 3	25	25	12. 5	25	12. 5	12. 5	
E. coli NIHJ JC-2	12. 5	12. 5	6. 3	12. 5	6. 3	3. 1	6. 3	3. 1	3. 1	
P. aeruginosa PAO-1	12. 5	12. 5	6. 3	3. 1	3. 1	3. 1	6. 3	3. 1	1.6	

第18表

						_		
-++- Lub	実施例	月43	(1)	実施例	実施例43 (2)			
菌株	1分	3分	5分	1分	3分	5分		
S. aureus 209PJC	25	6. 3	6. 3	25	6. 3	6. 3		
MRSA 97-115	50	25	12. 5	>50	25	25		
E. coli NIHJ JC-2	12. 5	6. 3	3. 1	12. 5	6. 3	6. 3		
P. aeruginosa PAO-1	3. 1	3. 1	3. 1	12. 5	6. 3	6. 3		

第19表

5

t at	実施例48			実施例 4 9			実施例56		
菌株	1分	3分	5分	1分	3分	5分	1分	3分	5分
S. aureus 209PJC	12. 5	6. 3	6. 3	12. 5	6. 3	6. 3	25	12. 5	6. 3
MRSA 97-115	12. 5	6. 3	6. 3	25	12. 5	12. 5	25	12. 5	6. 3
E. coli NIHJ JC-2	6. 3	6. 3	3. 1	12. 5	6. 3	3. 1	12. 5	3. 1	3. 1
P. aeruginosa PAO-1	6. 3	3. 1	3. 1	12. 5	3. 1	3. 1	12. 5	3. 1	1.6

第20表

	実施例 5 8			実施例 6 5			実施例68		
菌株	1分	3分	5分	1分	3分	5分	1分	3分	5分
S. aureus 209PJC	6. 3	3. 1	3. 1	12. 5	3. 1	3. 1	12. 5	6. 3	6. 3
MRSA 97-115	25	25	12. 5	25	12. 5	12. 5	12. 5	6. 3	6. 3
E. coli NIHJ JC-2	12. 5	6. 3	6. 3	3. 1	1.6	1.6	12. 5	6. 3	6. 3
P. aeruginosa PAO-1	12. 5	6. 3	3. 1	3. 1	1.6	1.6	6. 3	3. 1	1. 6

第21表

	実加	拖例 6 9	9	実施例72			
菌株	1分	3分	5分	1分	3分	5分	
S. aureus 209PJC	6. 3	6. 3	3. 1	3. 1	1. 6	1.6	
MRSA 97-115	25	25	12. 5	25	12. 5	12. 5	
E. coli NIHJ JC-2	6. 3	3. 1	3. 1	6.3	3. 1	3. 1	
P. aeruginosa PAO-1	3. 1	1.6	1.6	3. 1	1.6	1.6	

5 第22表

	実	施例8	2	対照薬			
菌株	1分	3分	5分	1分	3分	5分	
S. aureus 209PJC	12. 5	6. 3	6. 3	62. 5	62. 5	62. 5	
MRSA 97-115	50	25	25	1000	250	125	
E. coli NIHJ JC-2	6. 3	6. 3	3. 1	62. 5	31. 3	15. 6	
P. aeruginosa PAO-1	12. 5	12. 5	6. 3	>400	>400	>400	

第23表

	実	施例 4	8	実施例 5 8			
菌 株	1分	3分	5分	1分	3分	5分	
MRSA KM 97-53	50	25	25	50	50	25	
MRSA KM 97-108	50	50	25	50	50	25	
VRE 49	25	12. 5	12. 5	25	25	12. 5	
P. aeruginosa No. 12	25	12. 5	12. 5	6. 3	6. 3	3. 1	
P. aeruginosa KM 97-5	3. 1	3. 1	3. 1	6. 3	3. 1	3. 1	

第24表

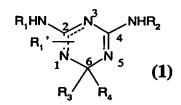
	実	施例 6	8	対照薬			
菌株	1分	3分	5分	1分	3分	5分	
MRSA KM 97-53	50	25	25	500	250	250	
MRSA KM 97-108	50	25	25	500	500	500	
VRE 49	25	25	12. 5	>1000	>1000	>1000	
P. aeruginosa No. 12	3. 1	3. 1	1. 6	125	32	32	
P.aeruginosa KM 97-5	12. 5	6. 3	6. 3	31	16	8	

5 産業上の利用可能性

本発明の有効成分である化合物 (1) は強い抗菌作用および殺菌作用を有しているので、抗菌剤あるいは殺菌・消毒剤として極めて有用である。

請求の範囲

1. 下記一般式(1);



5

(式中、R₁は、(i)水素、(ii)置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(iii)置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iv)置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(v)置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(vi)置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表す。

- 10 R_1 'は、(a) R_1 が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している(i)置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、
 - (ii) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(ii) 置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(iv) 置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、
- 15 または(v)置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキル-アルキル基を表し、(b) R_1 が水素以外のときは、ジヒドロトリアジン環の 1位または 3位の窒素原子に結合している水素を表す。

 R_2 は、水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim 16$ のアルキル基を表す。

 R_3 及び R_4 は、 R_3 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim3$ のアルキル基であり、 R_4 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim1$ 6 のアルキル基であるか、又は R_3 と R_4 とが隣接する炭素原子と一緒になって、スピロシクロアルカンまたはアルキルスピロシクロアルカンを形成することを表す。

破線は二重結合の位置が1、2位または2、3位のいずれかであることを表 す。)

で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの薬理学的に許容され得る塩を有効成分として含有することを特徴とする抗菌剤。

5

20

- 2. R_2 及び R_4 のいずれか一方が、置換基を有してもよい炭素数 $7 \sim 16$ の アルキル基であることを特徴とする特許請求の範囲第 1 項に記載の抗菌剤。
- 3. 下記一般式(1a);

10 (式中、R₁は、(i)水素、(ii)置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(iii)置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iv)置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(v)置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(vi)置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表す。

 R_1 'は、(a) R_1 が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している(i)置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(i i)置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(i i)置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(i v)置換基を有してもよい炭素数 $1\sim 16$ のアルキル基、または(v)置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表し、(b) R_1 が水素以外のときは、ジヒドロトリアジン環の1位または3位の窒素原子に結合している水素を表す。

5

R21は、置換基を有してもよい炭素数7~16のアルキル基を表し、

 R_3 及び R_4 は、 R_3 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim 3$ のアルキル基であり、 R_4 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim 1$ 6 のアルキル基であるか、又は R_3 と R_4 とが隣接する炭素原子と一緒になって、スピロシクロアルカンまたはアルキルスピロシクロアルカンを形成することを表す。

破線は二重結合の位置が1、2位または2、3位のいずれかであることを表す。)

で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩。

4. R₁が、(i) 水素、(i i) 置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(i i i) 置換基を有してもよいナフチル基、(i v) 置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、(v) 置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(v i) 置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基であり、

R₁'が、(a) R₁が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している(i) 置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基、(ii) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(ii) 置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基、又は(iv) 置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基であることを特徴とする特許請求の範囲第3項に記載の化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩。

5. R_1 が、置換基を有してもよいフェニル基もしくはフェニルアルキル基 25 、又は置換基を有してもよい炭素数 $1 \sim 16$ のアルキル基であり、 R_3 が、置換基を有してもよい炭素数 $1 \sim 3$ のアルキル基であり、 R_4 が、置換基を有し

てもよい炭素数1~16のアルキル基であることを特徴とする特許請求の範囲 第3項に記載の化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩。

6. 下記一般式(1b);

20

5 (式中、R₁₁は、(i)水素、(ii)置換基を有してもよいフェニル基、(iii)置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(iv)置換基を有してもよい複素環基もしくは複素環アルキル基、または(v)置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表す。

10 R₁₁'は、(a) R₁₁が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換している(i) 置換基を有してもよいナフチル基もしくはナフチルアルキル基、(i i) 置換基を有してもよい複素環基もしくは複素環アルキル基、(i i i) 置換基を有してもよい炭素数1~16のアルキル基、または(i v) 置換基を有してもよい環状アルキル基もしくは環状アルキルーアルキル基を表し、

15 (b) R_{11} が水素以外のときは、ジヒドロトリアジン環の1位または3位の窒素原子に結合している水素を表す。

 R_3 及び R_4 は、 R_3 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim3$ のアルキル基であり、 R_4 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim1$ 6のアルキル基であるか、又は R_3 と R_4 とが隣接する炭素原子と一緒になって、スピロシクロアルカンまたはアルキルスピロシクロアルカンを形成することを表す。

破線は二重結合の位置が1、2位または2、3位のいずれかであることを表す。

ただし、R11'及びR4の少なくとも一方は、置換基を有してもよい炭素数

7~16のアルキル基である。)

で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩。

- 7. R₁₁が、置換基を有してもよいフェニル基であることを特徴とする特許 5 請求の範囲第6項に記載の化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩。
 - 8. 下記一般式(1c);

$$H_{2}N_{2}N_{3}$$
 $NH(CH)_{n}CH_{3}$ $NH_{3}C$ CH_{3} $NH_{4}C$ CH_{3}

(式中、nは13~15の整数を表す。)

で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩。

10

9. 下記一般式(1d);

$$R_{12}HN$$
 R_{12}
 R_{12}
 R_{12}
 R_{13}
 R_{14}
 R_{15}
 R_{16}
 R_{16}
 R_{17}
 R_{18}
 R_{19}
 R_{19}

(式中、R₁₂は、水素、または置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基を表す。

 R_{12} 'は、(a) R_{12} が水素のときは、ジヒドロトリアジン環の1位に置換 している置換基を有してもよい複素環基、複素環アルキル基もしくは複素環アミノアルキル基を表し、(b) R_{12} が水素以外のときは、ジヒドロトリアジン環の1位または3位の窒素原子に結合している水素を表す。

 R_2 は、水素または置換基を有してもよい炭素数 $1 \sim 16$ のアルキル基を表す。

20

 R_3 及び R_4 は、 R_3 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim 3$ のアルキル基であり、 R_4 が水素または置換基を有してもよい炭素数 $1\sim 1$ 6のアルキル基であるか、又は R_3 と R_4 とが隣接する炭素原子と一緒になって、スピロシクロアルカンまたはアルキルスピロシクロアルカンを形成することを表す。

5 破線は二重結合の位置が 1 、 2 位または 2 、 3 位のいずれかであることを表す。)

で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの塩。

- 10. 特許請求の範囲第1項に記載の一般式(1)で示される化合物もしく 10 はその互変異性体またはそれらの薬理学的に許容され得る塩を有効成分として 含有する殺菌・消毒剤。
- 11. 特許請求の範囲第1項に記載の一般式(1)で示される化合物もしく はその互変異性体またはそれらの薬理学的に許容され得る塩を有効成分として 15 含有する化粧品の防腐・保存剤。
 - 12. 細菌感染症の治療または予防を必要とする哺乳動物、鳥類または魚類に、特許請求の範囲第1項に記載の一般式(1)で示される化合物もしくはその互変異性体またはそれらの薬理学的に許容され得る塩の治療有効量を投与することを特徴とする細菌感染症の治療または予防方法。
 - 13. 細菌感染症の治療または予防のための薬剤の製造のための特許請求の 範囲第1項に記載の一般式(1)で示される化合物もしくはその互変異性体ま たはそれらの薬理学的に許容され得る塩の使用。

International application No.
PCT/JP03/16131

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl ⁷ C07D251/10, A61K31/53, A61P17/00, 31/04			
According to	International Patent Classification (IPC) or to both nati	ional classification and IPC	
	SEARCHED		
Minimum do Int.(Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int.Cl ⁷ C07D251/10, A61K31/53		
	on searched other than minimum documentation to the		
Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) REGISTRY (STN), CAPLUS (STN)			rch terms used)
C. DOCUM	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where app	propriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	WO 99/01442 A1 (ZENECA LTD.), 14 January, 1999 (14.01.99), Full text; particularly, Clai (Family: none)		1-11,13
х	WALSH, Roger J.A. et al., The structure activity relationship of antibacterial substituted 1-phenyl-4,6-diamino-1,2-dihydro-2,2-dimethyl-s-triazines, European Journal of Medicinal Chemistry (1977), Vol.12, No.6, pages 495 to 500		1,10,11,13
х	BARTLETT, M.S. et al., Evaluation of potent inhibitors of dihydrofolate reductase in a culture model for growth of Pneumocystis carinii, Antimicrobial Agents and Chemotherapy (1995), Vol.39, No.11, p.2436-41		1,10,11,13
Fueth	er documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.	
Special "A" docum conside "E" earlier date "L" docum cited to special "O" docum means "P" docum than th Date of the	l categories of cited documents: ent defining the general state of the art which is not red to be of particular relevance document but published on or after the international filing ent which may throw doubts on priority claim(s) or which is o establish the publication date of another citation or other l reason (as specified) ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or other ent published prior to the international filing date but later the priority date claimed actual completion of the international search larch, 2004 (23.03.04)	"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive	
Name and n	lame and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office Authorized officer		
Faccimile N	Faccimile No.		

C (Continua	C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.	
Х	CHIO, Li Chun et al., Identification of highly potent and selective inhibitors of Toxoplasma gondii dihydrofolate reductase, Antimicrobial Agents and Chemotherapy (1993), Vol.37, No.9, p.1914-23	1,10,11,13	
х	EISA, H.M. et al., Synthesis of certain 2- aminoadamantane derivatives as potential antimicrobial agents, Pharmazie (1991), Vol.46, No.3, p.182-4	1,10,11,13	
х	EISA, H.M. et al., Synthesis and antimicrobial testing of 2-amino-4-(p-fluoro-m-nitroanilino)-6-substituted-s-triazines, Pakistan Journal of Scientific and Industrial Research (1998), Vol.31, No.7, p.474-6	1,10,11,13	
х	COATS, Eugene A. et al., Quantitative structure- activity relationship of antifolate inhibition of bacteria cell cultures resistant and sensitive to methotrexate, Journal of Medicinal Chemistry (1985), Vol.28, No.12, p.1910-16	1,10,11,13	
x	TESTA, B. et al., Steric and lipophobic components of the hydrophobic fragmental constants, Arzneimittel-Forschung (1981), Vol.31, No.7, p.1053-8	1,10,11,13	
х	GENTHER, Clara S. et al., Antifolate studies. Activities of 40 potential antimalarial compounds against sensitive and chlorguanide triazine resistant strains of folate-requiring bacteria and Escherichia coli, Journal of Medicinal Chemistry (1977), Vol.20, No.2, p.237-43	1,10,11,13	
х .	BAKER, Bernard Randall et al., Irreversible enzyme inhibitors. XCVII. Differential binding to the hydrophobic bonding region of T2 phage induced, Escherichia coli B, and pigeon liver dihydrofolic reductases, Journal of Medicinal Chemistry (1967), Vol.10, No.5, p.912-17	1,10,11,13	
х	JP 45-041591 B (Mitsubishi Chemical Industries Ltd.), 26 December, 1970 (26.12.70), Claims; examples (Family: none)	3,4	
x	SEO, Toshihiro et al., Syntheses and properties of polyguanamines from diesters and bisbiguanides, Nippon Kagaku Kaishi (1974), No.12, p.2419-24; particularly, compounds No.M-2	6,7	

International application No.
PCT/JP03/16131

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	Rosowsky, Andre et al., Structure-activity and structure-selectivity studies on diaminoquinazolines and other inhibitors of Pneumocystis carinii and Toxoplasma gondii dihydrofolate reductase, Antimicrobial Agents and Chemotherapy (1995), Vol.39, No.1, pages 79 to 86	6
x	WO 00/32580 A2 (NIHON BAYER AGROCHEM KABUSHIKI KAISHA), 08 June, 2000 (08.06.00), Example 31 & JP 2000-159754 A & DE 19924370 A & EP 1135375 A2	6 .
х	US 3563988 A (RUHRCHEMIE AG.), 16 February, 1971 (16.02.71), Example 9 & DE 1620178 A & CH 489511 A & GB 1159505 A	6
х	US 3287366 A (AMERICAN CYANAMID CO.), 22 November, 1966 (22.11.66), Example 3 (Family: none)	6
X .	US 5565451 A (FMC CORP.), 15 October, 1996 (15.10.96), Compound 64 (Family: none)	9
X	TURNER, William R. et al., Novel bis[1,6-dihydro-6,6-dimethyl-1,3,5-triazine-2,4-diamines] as antitrypanosomal agents, Journal of Medicinal Chemistry (1985), Vol.28, No.11, p.1728-40	9

International application No.
PCT/JP03/16131

	Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 2 of first sheet)
This is	ternational search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:
1. [>	Claims Nos.: 12
Canc	because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely: laim 12 is a method for treatment of the human body by surgery or therapy relates to a subject matter for which this International Searching Authority not required to search.
2.	Claims Nos.: because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
3.	Claims Nos.:
	because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).
Box I	
This I	nternational Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:
,	See extra sheet)
(
	\cdot
ı	As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2.	As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment
L	of any additional fee.
, -	As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers
3.	As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
	only those claims for which fees were paid, specifically claims 190s
4.	No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is
	restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:
Rema	rk on Protest The additional search fees were accompanied by the applicant's protest.
	No protest accompanied the payment of additional search fees.
ī	

International application No.
PCT/JP03/16131

Continuation of Box No. II of continuation of first sheet(1)

That the compound represented by the general formula (1) given in claim 1 has antibacterial activity is known as apparent from the fact that it is disclosed in the documents (WO 99/01442, etc.) shown in the Box C. This point cannot hence be considered to be a technical feature which contributes to the prior art.

Furthermore, a chemical structure common to the compounds of claims 1-9 is known as apparent from the fact that it is disclosed in the documents (JP 45-041591, etc.) shown in the Box C. The chemical structure is hence not considered to be an important chemical structural element.

Therefore, claims 1-11 and 13 have no special technical feature common to these. It is not considered that they are a group of inventions so linked as to form a single general inventive concept.

<With respect to subject matters for search>

Claims 3-9 involve an extremely large number of compounds. However, the compounds which are disclosed in the meaning of Article 5 of the PCT are limited to an extremely small part of the compounds claimed in these claims. Consequently, the compounds claimed cannot be considered to be sufficiently supported in the meaning of Article 6 of the PCT.

Therefore, a search was made for the part which is disclosed in and supported by the description. For example, with respect to claim 9, a search was made for the compounds in which neither R_3 nor R_4 is hydrogen.

国際調査報告

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int. Cl' C07D251/10, A61K31/53, A61P17/00, 31/04

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. Cl' C07D251/10, A61K31/53

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語)

REGISTRY (STN), CAPLUS (STN)

こ 関連する	連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
Х	WO 99/01442 A1 (ZENECA LIMITED) 1999.01.14 全文、特に特許請求の範囲及び実施例7、8参照 (ファミリーなし)	1-11, 13
X	WALSH, Roger J. A. et al., The structure activity relationship of antibacterial substituted 1-phenyl-4,6-diamino-1,2-dihydro-2,2-dimethyl-s-triazines, European Journal of Medicinal Chemistry (1977), Vol. 12,	1, 10, 11, 13

x C欄の続きにも文献が列挙されている。

No. 6, p. 495-500

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- * 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

23.03.2004

国際調査報告の発送日

10 4 2004

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁(ISA/JP)

郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号 特許庁審査官(権限のある職員) 榎本 佳予子 4P 9638

電話番号 03-3581-1101 内線 3492

C (続き).	関連すると認められる文献	関連する
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
х	BARTLETT, M. S. et al., Evaluation of potent inhibitors of dihydrofolate reductase in a culture model for growth of Pneumocystis carinii, Antimicrobial Agents and Chemotherapy (1995), Vol. 39, No. 11, p. 2436-41	1, 10, 11, 13
х	CHIO, Li Chun et al., Identification of highly potent and selective inhibitors of Toxoplasma gondii dihydrofolate reductase, Antimicrobial Agents and Chemotherapy (1993), Vol. 37, No. 9, p. 1914-23	1, 10, 11, 13
Х	EISA, H. M. et al., Synthesis of certain 2-aminoadamantane derivatives as potential antimicrobial agents, Pharmazie (1991), Vol. 46, No. 3, p. 182-4	1, 10, 11, 13
X	EISA, H. M. et al., Synthesis and antimicrobial testing of 2-amino-4-(p-fluoro-m-nitroanilino)-6-substituted-s-triazines, Pakistan Journal of Scientific and Industrial Research (1988), Vol. 31, No. 7, p. 474-6	1, 10, 11, 13
X	COATS, Eugene A. et al., Quantitative structure-activity relationship of antifolate inhibition of bacteria cell cultures resistant and sensitive to methotrexate, Journal of Medicinal Chemistry (1985), Vol. 28, No. 12, p. 1910-16	1, 10, 11, 13
X	TESTA, B. et al., Steric and lipophobic components of the hydrophobic fragmental constants, Arzneimittel-Forschung (1981), Vol. 31, No. 7, p. 1053-8	1, 10, 11, 13
X .	GENTHER, Clara S. et al., Antifolate studies. Activities of 40 potential antimalarial compounds against sensitive and chlorguanide triazine resistant strains of folate-requiring bacteria and Escherichia coli, Journal of Medicinal Chemistry (1977), Vol. 20, No. 2, p. 237-43	1, 10, 11, 13
Х	BAKER, Bernard Randall et al., Irreversible enzyme inhibitors. XCVII. Differential binding to the hydrophobic bonding region of T2 phage induced, Escherichia coli B, and pigeon liver dihydrofolic reductases, Journal of Medicinal Chemistry (1967), Vol. 10, No. 5, p. 912-17	1, 10, 11, 13

C (4++)	明事子でし切めたれる女部	
C (続き). 引用文献の	関連すると認められる文献	関連する
カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
х	JP 45-041591 B (三菱化成工業株式会社) 1970.12.26 特許請求の範囲及び実施例参照 (ファミリーなし)	3, 4
X	SEO, Toshihiro et al., Syntheses and properties of polyguanamines from diesters and bisbiguanides, Nippon Kagaku Kaishi (1974), No. 12, p. 2419-24, 特にCompound No. M-2	6,7
X	Rosowsky, Andre et al., Structure-activity and structure-selectivity studies on diaminoquinazolines and other inhibitors of Pneumocystis carinii and Toxoplasma gondii dihydrofolate reductase, Antimicrobial Agents and Chemotherapy (1995), Vol. 39, No. 1, p. 79-86	6
х	WO 00/32580 A2 (NIHON BAYER AGROCHEM K.K.) 2000.06.08 実施例31参照 &JP 2000-159754 A &DE 19924370 A &EP 1135375 A2	6
Х	US 3563988 A (RUHRCHEMIE AKTIENGESELLSCHAFT) 1971.02.16 実施例9参照 &DE 1620178 A &CH 489511 A &GB 1159505 A	6
Х	US 3287366 A (AMERICAN CYANAMID COMPANY) 1966.11.22 実施例3参照 (ファミリーなし)	6
х	US 5565451 A (FMC CORPORATION) 1996.10.15 化合物 6 4 参照 (ファミリーなし)	9
X	TURNER, William R. et al., Novel bis[1,6-dihydro-6,6-dimethyl-1,3,5-triazine-2,4-diamines] as antitrypanosomal agents, Journal of Medicinal Chemistry (1985), Vol. 28, No. 11, p. 1728-40	9

第1欄 請求の範囲の一部の調査ができないときの意見 (第1ページの2の続き) 法第8条第3項 (PCT17条(2)(a)) の規定により、この国際調査報告は次の理由により請求の範囲の一部について作成しなかった。
1. x 請求の範囲 12 は、この国際調査機関が調査をすることを要しない対象に係るものである。 つまり、
請求の範囲12は手術又は治療による人体の処置方法であり、この国際調査機関が調 査をすることを要しない対象に係るものである。
2. 計求の範囲 は、有意義な国際調査をすることができる程度まで所定の要件を満たしていない国際出願の部分に係るものである。つまり、
3. 計求の範囲は、従属請求の範囲であってPCT規則6.4(a)の第2文及び第3文の規定に 従って記載されていない。
第Ⅱ欄 発明の単一性が欠如しているときの意見(第1ページの3の続き)
次に述べるようにこの国際出願に二以上の発明があるとこの国際調査機関は認めた。
特別ページ参照
1. 出願人が必要な追加調査手数料をすべて期間内に納付したので、この国際調査報告は、すべての調査可能な の範囲について作成した。
2. x 追加調査手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲について調査することができたので、加調査手数料の納付を求めなかった。
3. Ш 出願人が必要な追加調査手数料を一部のみしか期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、手数料の付のあった次の請求の範囲のみについて作成した。
4. U 出願人が必要な追加調査手数料を期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、請求の範囲の最初に記されている発明に係る次の請求の範囲について作成した。
追加調査手数料の異議の申立てに関する注意 □ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがあった。 □ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがなかった。

<第II欄の続き>

請求の範囲1に記載の一般式(1)で表される化合物が抗菌作用を有することは、C欄に 提示した文献(W099/01442等)に記載されるように公知であるから、この点を先行技術に対 して貢献する技術的特徴であると認めることはできない。

また、請求の範囲 $1\sim9$ に記載される化合物群に共通する化学構造は、C欄に提示した文献 (JP45-041591等) に記載されるように公知であるから、その化学構造が重要な化学構造要素であるとも認められない。

したがって、請求の範囲1~11及び13は、特別な技術的特徴を共有するものとはいえないから、これらの一群の発明は単一の一般的発明概念を形成するように連関しているものとはすることができない。

<調査の対象について>

請求の範囲3~9は、非常に多数の化合物を包含している。しかしながら、PCT第5条の意味において開示されているのは、これらの請求の範囲に記載された化合物のごくわずかな部分にすぎず、PCT第6条の意味で十分に裏付けられているとはいえない。

よって、調査は、明細書に開示され、裏付けられている部分、たとえば、請求の範囲9に関しては、R₃及びR₄がいずれも水素原子ではない化合物について行った。